Akademie der Wissenschaften in Wien Mathematisch-naturwissenschaftliche Klasse

Monatshefte für Chemie

und

verwandte Teile anderer Wissenschaften

Schriftleitung: Der Sekretär der mathematisch-naturwissenschaftlichen Klasse E. Schweidler unter Mitwirkung von E. Abel, J. M. Eder, F. Emich, R. Kremann, H. Mark, A. Skrabal und E. Späth

Geschäftsführende Herausgeber: H. MARK und F. WESSELY

67. Band, 6. Heft

Register für Band 63-67

(Ausgegeben im Mai 1936)



Leipzig und Wien 1936 Akademische Verlagsgesellschaft m. b. H.

Kommissionsverleger der Akademie der Wissenschaften in Wien: Hölder-Pichler-Tempsky A. G. Wien und Leipzig

Mh. Chem.

sung

be-

Der Abonnementspreis beträgt pro Band RM. 28.80

Inhalt

Ab

Ab

Ab

Ab

Ad Ad As

As

Ba Ba

Ba

Ba

Ba

Ba

Be

Be

Be

Be Be

Be

Be

Bo Bo

Be

													Seite
Autorenregister	für	Band	63 - 67										357
Sachregister													
Formelregister													

Bei der Schriftleitung eingegangene Arbeiten:

- Jagitsch R., Reaktionen im festen Zustand. (Mit 7 Textfiguren.) (Eingegangen am 7. 2. 1936.)
- Lischendorfer O. und Verdino A., Über die Kondensation von Benzoin und Thymol. (1. Mitteilung.) (Eingegangen am 11. 2. 1936.)
- Wessely F., Schönol K. und Isemann W., Zur Kenntnis der Bitterstoffe der Colombowurzel III. (Eingegangen am 24. 2. 1936.)
- Dischendorfer O. und Verdino A., Über die Kondensation von Benzoin und Thymolhydrochinon. (Eingegangen am 10. 3. 1936.)
- Hayek E., Über das komplexchemische Verhalten des Silberfluorides. (Eingegangen am 12. 3. 1936.)
- Späth E., Schmid L. und Sternberg H., Über Rhoeadin und Rhoeagenin. (Eingegangen am 12. 3. 1936.)
- Lock G. und Nottes G., Über Derivate des 3,5-Dimethoxy-benzaldehydes. (5. Mitteilung.) (Eingegangen am 17. 3. 1936.)
- Zechmeister L. und Cholnoky L. v., Dreißig Jahre Chromatographie. (Eingegangen am 28. 3. 1936.)
- Redlich O. und Stricks W., Streuspektren von o-Dideuteriobenzol und von N-Deuteriopyrrol. (Mit 1 Textfigur.) (Eingegangen am 31. 3. 1936.)

Über die Aufnahme von Abhandlungen in die "Monatshefte für Chemie" entscheidet die mathematisch-naturwissenschaftliche Klasse der Akademie der Wissenschaften. Die Manuskripte, deren Vorlage gewünscht wird, können entweder an die Akademiekanzlei (Wien I. Universitätsplatz 2) oder an einen der auf der ersten Umschlagseite genannten Herren des Schriftleitungs-Ausschusses gesendet werden.

Autorenregister.

Abel E. und Blumenkranz L.: Oxydation von Oxalsäure durch Jodsäure unter Störung der stationären Einstellung des Reaktionszwischenstoffes. 66,

Abel E. und Proisl J.: Untersuchungen über den Mechanismus der Bleikammerreaktion 1. Die Umsetzung zwischen schwefliger und salpetriger Säure in verdünntem System. Mitbearbeitet von Schafranik J. und Smrž R

Abel E., Redlich O. und Stricks W.: Jodionenkatalyse des Deuteriumperoxyds. 65, 380—385.

Abeles A.: Darstellung des Trichloräthyliden-o,o'-diaminobiphenyls und Dinitroso-trichloräthyliden-o,o diaminobiphenyls. 65, 361 u. 362.

Adler E .: Siehe Späth E. und Adler E. Adler F .: Siehe Kailan A. und Adler F.

Seite

368 416

Adler M.: Sehe Walter G., Adler M. und Reimer G.

Asinger F.: Über die Nitrierung des 3,5-Dichlorbenzaldehyds und der 3,5-Dichlorbenzoesäure. 63, 385-393.

Asinger F.: Über eine Wanderung des Broms bei der Seitenkettenchlorierung von Bromtoluolen. 64, 153-160.

Baccaredda M.: Siehe Natta G., Baccaredda M. und Rigamonti R. Balog M.: Siehe Rollett A., Kunzelmann N. und Balog M.

Bankowski P.: Über die gegenseitige Austauschbarkeit der Wasserstoffatome des Koordinationsraumes eines Komplexsalzes und des Wassers.

Baroni E.: Der Nachweis von Schwermetallen in der Retina. 67, 129 u. 130. Baroni E. und Fink A.: Untersuchungen über die Konzentration von D2O in natürlichem Eis. 65, 386-390.

Baroni E. und Fink A.: Untersuchungen über die Konzentration von D2O in

natürlichem Eis. II. 67, 131—136. Baroni E. und Fink A.: Untersuchungen über die Konzentration von D₂O in natürlichem Eis. III. 67, 193—195. Becke F.: Siehe Späth E. und Becke F.

Benndorf O.: Siehe Zinke A. und Benndorf O.

Benndorf O. und Sorns W.: Untersuchungen über Perylen und seine Derivate. 42. Mitteilung. Über den Abbau des 3,9-Dibenzoylperylens. 64, 167-172. Berkeš J.: Siehe Mladenović M. und Berkeš J.

Bernstein P.: Die Ultraviolettabsorption binärer Flüssigkeitsgemische. 7. Mitteilung. Das System Anilin-m-Kresol in Athanol. 65, 248—251. Bernstein P.: Siehe Pestemer M. und Bernstein P.

Beutel E., Haberlandt H. und Kutzelnigg A.: Über die Färbung des Marmors im Joddampf und über die Natur der Politurschichte. 64, 53-60.

Beutel E. und Kutzelnigg A.: Über die Sorption von Joddampf durch einige anorganische Stoffe. 63, 99-116.

Beutel E. und Kutzelnigg A.: Die Sorption von Joddampf durch Faserstoffe. 1. Mitteilung. Pflanzenfasern. 64, 41-52.

Beutel E. und Kutzelnigg A.: Über gefärbte Bromsorbate. 64, 114-122.

Beutel E. und Kutzelnigg A.: Beiträge zur Kenntnis der Keratine. 1. Mitteilung. Die Schwefelbleireaktion. 64, 183-190.

Beutel E. und Kutzelnigg A.: Färbungen, die in den Systemen Kupfer (II)chlorid-Halogenwasserstoff Alkohol (Ather, Aldehyd, Keton, Säure, Ester) auftreten. 65, 82-90.

Monatshefte für Chemie, Band 67

D

D

E

F

F

F

F

F

G

G G

G G

G

G

G

G G

H H

H

H H

H

- Beutel E. und Kutzelnigg A.: Über die Einwirkung des flüssigen Broms auf die Zellulose. 65, 205-212.
- Beutel E. und Kutzelnigg A.: Das Verhalten der Zellulose gegen flüssiges Chlor. Jod und Jod I-Chlorid. 66, 249-254.
- Binayendra Nath Sen: Liesegang-Phänomen bei der Fällung von Jod in Abwesenheit eines Gels. 67, 10-12.
- Bisko J. und Zak H.: Synthetische Versuche in der Zuckergruppe. II. Mitteilung Über einige Derivate der Zellobiose. 67, 111-117.
- Bisko J. und Zellner J.: Beiträge zur vergleichenden Pflanzenchemie. XXV. Zur Chemie der Rinden. IX. Mitteilung. 64, 12-16.
- Bloch K .: Siehe Weiss R. und Bloch K.
- Blumenkranz L.: Siehe Abel E. und Blumenkranz L.
- Böck F., Lock G. und Schmidt K.: Über die Perkinsche Zimtsäuresynthese. 64. 399-414.
- Boersch H.: Bestimmung der Struktur einiger einfacher Moleküle mit Elektroneninterferenzen. 65, 311-337.
- Boschan F.: Siehe Späth E. und Boschan F.
- Breuer G.: Siehe Jusa E. und Breuer G. Breuer G. und Weinmann K.: Notiz über die Zersetzungsdestillation von ölsaurem und undezylensaurem Kalzium. 67, 42-50.
- Brodsky D. A.: Über den Mechanismus der Perkinschen Reaktion. 67, 137-140. Brukl A. und Ziegler K.: Rheniumoxybromide. 63, 329-334.
- Brunner O. und Grof F.: Synthese des 1-Äthyl-6-methyl- und des 1-Äthyl-7-methyl-naphthalins. 64, 28—34.

 Brunner O. und Grof F.: Synthese des 1-Methyl-2-äthyl- und des 1-Äthyl-2-methyl-naphthalins. 64, 76—79.

 Brunner O. und Grof F.: Zur Kenntnis der Methyl-äthylnaphthaline. Synthese

- des 2-Methyl-6-äthylnaphthalins. 66, 433—437.

 Brunner O., Hofer H. und Stein R.: Zur Kenntnis der Amyrine III. Zur Konstitution des Sapotalins und des Kohlenwasserstoffes C14H16. Mitbearbeitet von
- Grof F. 63, 79-98.

 Brunner O. und Wiedemann G.: Über die Inhaltsstoffe der Weißbuchenrinde.
- 63, 368-373.

 Brunner O. und Wiedemann G.: Über die Synthese einiger Oktadezylalkohole mit verzweigter Kette. 66, 438-442.
- Brunner O. und Wöhrl R.: Über p-Methoxy- und 3,4-Dimethoxy-phenylurethane. 63, 374-384.
- Brunner O. und Wöhrl R.: Zur Chemie der Rindenstoffe II. Über die Inhaltsstoffe der Haselrinde. 64, 21-27.

C

Chledowski L.: Siehe Weiss R. und Chledowski L. Czerny H.: Siehe Koller G. und Czerny H.

D

- Dinjaški K.: Siehe Wessely F. und Dinjaški K.
- Dinjaški K.: Siehe Wessely F., Lechner F. und Dinjaški K.
 Dinjaški K.: Siehe Wessely F., Dinjaški K., Isemann W. und Singer G.
- Dischendorfer O.: Uber die Kondensation von Benzoin und Hydrochinon. 66,
- Dischendorfer O. und Verdino A.: Über 2,6-Dibenzoyl-hydrochinon. 66, 255
- Dorfman M.: Siehe Müller A. und Dorfman M.
- Dostal H.: Über den Mechanismus der Polymerisationsreaktionen: Isomerisation bei bimolekularer Keimbildung. 67, 1-9.

- Dostal H.: Über den Mechanismus der Polymerisationsreaktionen. II. Mitteilung. Erweiterung der rechnerischen Grundlagen sowie Katalyse und verschiedene Folgereaktionen. 67, 63-79.
- Dostal H.: Berichtigung zu der Arbeit: "Über den Mechanismus der Polymerisationsreaktionen": Isomerisation bei negativer Keimbildung. 67, 222.

Ebert J.: Siehe Weiss R. und Ebert J.

f die

hlor.

Ab-

lung.

Zur

64,

nen-

öl-

140.

1-7-

1-2-

lese

sti-

von

ide.

ole

ne.

lts-

n-

6.

a-

- Fabian F.: Siehe Streuspektren von Deuterochloroform und Deuteromethanol. 67, 203.
- Fink A.: Siehe Baroni E. und Fink A.
- Fink A., Gross Ph. und Steiner H.: Über die Leitfähigkeit von starken Säuren in Gemischen aus schwerem und leichtem Wasser. 66, 111-118.
- Fink W. und Gross Ph.: Zur Methode der Messung der elektrolytischen Leitfähigkeit. 63, 271-284.
- Franke A., Kroupa A. und Schmid O.: Studien über 1,4- und 1,5-Oxidoverbindungen. Synthese des 1,5-Oxidodekans. 66, 406-432.
- Funke K. und Ypsilanti G. Prinz: Untersuchungen über Perylen und seine Derivate. 41. Mitteilung. Über die Stellung der Substituenten im Diaminoperylen. 64, 143-152.

- Gesell E.: Siehe Zinke A. und Gesell E.
- Griengl F., Steyskal F. und K.: Über das Leitvermögen und die Löslichkeitsverhältnisse in den beiden ternären Systemen Natrium-Kalium-Ammoniak und Natrium-Lithium-Ammoniak zwischen — 40 und — 70°. 63, 394—426.
- Grimm V.: Siehe Untersuchungen über Perylen und seine Derivate. 64, 91 u. f.
- Grof F.: Siehe Brunner O. und Grof F.
 Grof F.: Siehe Brunner O., Hofer H. und Stein R. Die Synthese der
 3,4-Dimethylphthalsäure. 63, 86.
- Gross Ph.: Siehe Fink A. und Gross Ph.
- Gross Ph.: Siehe Fink A., Gross Ph. und Steiner H.
- Gross Ph., Jamöck A. und Patat F.: Optische Bestimmung von Jonengleichgewichten in verdünnter äthylalkoholischer Lösung. 63, 117-126.
- Grubitsch H.: Untersuchungen über die Vorgänge beim Verzinken von Eisen. III. Mitteilung. Bestimmung der Temperaturabhängigkeit der Löslichkeit von Nickelstählen, Chromstählen und Manganstählen in geschmolzenem Zink. 65, 122-128.
- Grün L.: Siehe Jusa E. und Grün L.
- Grün L.: Siehe Luszczak A. und Grün L.
- Gübitz O.: Siehe Pestemer M. und Gübitz O.
- Guth E. und Mark H.: Zur innermolekularen Statistik, insbesondere bei Kettenmolekülen I. 65, 93-121.

H

- Haberlandt H.: Siehe Beutel E., Haberlandt H. und Kutzelnigg A. Hamburg H.: Siehe Koller G. und Hamburg H.
- Hanus F.: Siehe Untersuchungen über das Perylen und seine Derivate. 46. Mitteilung. 67, 196.
- Harand J.: Die kritische Temperatur als mikrochemisches Kennzeichen. 65, 153 - 184.

- Hayek E.: Potentiometrische Verfolgung der Hydroxydfällung. 65, 233—238. Hayek E.: Über Mischkristallbildung mit Zinnmonoxyd. 66, 197—200. Hayek E.: Über Kristallisation und Wasserabspaltung des Kupferhydroxydes. 67, 352-355.

K

B

B

K

K

B

E

K

H

I

Hering O.: Siehe Müller W. J. und Hering O.
Hoch H.: Siehe Patat F. und Hoch H.
Hofer H.: Siehe Brunner O., Hofer H. und Stein R.

Hölzl F. und Krakora J.: Über die Reaktion zwischen Hexazyanoferresäure und Äthylalkohol. 64, 97-105.

Hübsch R.: Siehe Walter G., Hübsch R. und Pollak H.

Isemann W.: Siehe Wessely F., Dinjaški K., Isemann W. und Singer G.

Jamöck A.: Siehe Gross Ph., Jamöck A. und Patat F. Jungermann L.: Siehe Kailan A. und Jungermann L.

Jusa E. und Breuer G.: Einfluß der Stellung der Merkapto- bzw. Methylmerkaptogruppe auf die Farbe von monosubstituierten β-Naphtholazofarbstoffen. 64. 247-266.

Jusa E. und Grün L.: Einfluß der Stellungsisomerie und Methylierung am Schwefel auf die Farbe von Merkapto-a-naphtholazofarbstoffen. 64, 267 bis

Kailan A. und Adler F.: Veresterungsgeschwindigkeiten von Alkoholen in Ameisensäure III. 63, 155-185.

Kailan A. und Jungermann L.: Die Veresterungsgeschwindigkeiten substituierter Fettsäuren. 64, 213-228.

Kailan A. und Kirchner V.: Messungen von Veresterungsgeschwindigkeiten und Viskositäten in äthylalkoholischer Salzsäure mit und ohne Zusatz von Neutralsalzen und von Benzophenon. 64, 191-212.

Kailan A. und Schwebel S.: Veresterungsgeschwindigkeiten von Alkoholen in Essigsäure II. 63, 52-78.

Karrer P.: Vitamine A, C und B₂. Konstitution und Konstitutionsspezifität der Wirkung. 66, 367—392.
Katscher E. und Lehr H.: Über Derivate des symmetrischen und asymmetrischen

m-Xylenols. 64, 236-246.

Kemeny Ch.: Siehe Schmid L. und Kemeny Ch. Kempter F. H.: Siehe Lock G. und Kempter F. H. Kirchner V.: Siehe Kailan A. und Kirchner V.

Klein A.: Siehe Koller G. und Klein A.

Klein A.: Siehe Koller G., Klein A. und Pöpl K.

Klemenc A., Wechsberg R. und Wagner G.: Gasanalytische Methoden zur Bestimmung des Kohlensuboxydes neben Kohlendioxyd, Kohlenoxyd und Sauerstoff. 65, 405-410.

Klemene A., Wechsberg R. und Wagner G.: Zur Kenntnis der Darstellung des Kohlensuboxydes. 66, 337-344.

Klinger H.: Siehe Redlich O. und Klinger H.

Knapp W.: Uber neuartige Ringsysteme II. 1,8-Naphthaloylnaphthalin. 67, 332 - 343.

Kohlrausch K. W. F. und Köppl F.: Studien zum Ramaneffekt. XXVIII. Das Ramanspektrum organischer Substanzen. (Isomere Paraffinderivate IV.) 63, 255 - 270.

Kohlrausch K. W. F. und Köppl F.: Studien zum Ramaneffekt. XXXVIII. Das Ramanspektrum organischer Substanzen. (Isomere Paraffinderivate V.) 65,

Kohlrausch K. W. F. und Pongratz A.: Studien zum Ramaneffekt, XXXI. Das Ramanspektrum organischer Substanzen. (Mehrfach substituierte Benzole III.) 63, 427-444.

- Kohlrausch K. W. F. und Pongratz A.: Studien zum Ramaneffekt. XXXIII. Das Ramanspektrum organischer Substanzen. (Mehrfach substituierte Benzole IV.) 64, **361—373**.
- Kohlrausch K. W. F. und Pongratz A .: Studien zum Ramaneffekt. XXXIV. Das Ramanspektrum organischer Substanzen. (Benzoyl-, a-Tolyl-, Cinnamoylverbindungen.) 64, 374-384.

e und

Sin-

apto-

. 64,

am ,

bis

in

rter

und

Veu-

in

fität

hen

Be-

er-

des

67,

as

63,

as

35,

(.)

- Kohlrausch K. W. F. und Pongratz A.: Studien zum Ramaneffekt. XXXVI. Das Ramanspektrum organischer Substanzen. (Mehrfach substituierte Benzole V.) 65, 6-17.
- Kohlrausch K. W. F. und Pongratz A.: Studien zum Ramaneffekt. XXXIX. Das Ramanspektrum organischer Substanzen. (Mehrfach substituierte Benzole V.) 65, 199-204.
- Kohlrausch K. W. F., Pongratz A. und Stockmair W.: Studien zum Ramaneffekt. LIII. Das Ramanspektrum organischer Substanzen. Kernsubstituierte Benzoesäurechloride. 67, 104-110.
- Kohlrausch K. W. F. und Stockmair W.: Studien zum Ramaneffekt. XLVIII. Das Ramanspektrum organischer Substanzen. Kernsubstituierte Benzoesäureäthylester. 66, 316-326.
- Kohlrausch K. W. F., Stockmair W. und Ypsilanti Pr. Gr.: Studien zum Ramaneffekt. LI. Das Ramanspektrum organischer Substanzen. (Mehrfach substituierte Benzole IX.) 67, 80-91.
- Kohlrausch K. W. F. und Ypsilanti G. Pr.: Studien zum Ramaneffekt. XLV. Das Ramanspektrum organischer Substanzen. (Mehrfach substituierte Benzole VII.) 66, 285—298.
- Kohn M.: Einwirkung von Oxalaten auf die blauen Eisenzyanverbindungen. VI. Mitteilung. 66, 393-405.
- Koller G. und Czerny H.: Über das Limonin, den Bitterstoff der Orangenkerne. 67, 248—**268**.
- Koller G. und Hamburg H.: Über die Konstitution der Diploschistessäure. 65, 367 - 374.
- Koller G. und Hamburg H.: Über einen Inhaltsstoff der Perfusaria dealbata Ach., Nyl. 65, 375-379.
- Koller G. und Klein A.: Über eine Synthese der Pinastrinsäure. 63, 213-215.
- Keller G. und Klein A.: Über die Saxatilsäure. 64, 80-86. Keller G. und Klein A.: Über die Saxatilsäure. 65, 91 u. 92.
- Keller G., Klein A. und Pöpl K.: Über die Saxatilsäure und die Kaprarsäure 63, 301**—310**.
- Koller G., Krakauer E. und Pöpl K.: Über die Ramalinsäure. 64, 3-5.
- Koller G. und Maass W.: Über einen Inhaltsstoff von Bacomyces roseus Pers. 66, **57-63**.
- Koller G. und Pöpl K.: Über die Kaprarsäure. 64, 1-2.
- Koller G. und Pöpl K.: Über einen chlorhaltigen Flechtenstoff I. 64, 106—113.
- Koller G. und Pöpl K.: Über einen chlorhaltigen Flechtenstoff II. 64, 126-130
- Koltes J.: Siehe Weiss R. und Koltes J.
- Köppl F.: Siehe Kohlrausch K. W. F. und Köppl F.
- Körperth H.: Siehe Schmidt L. und Körperth H.
- Krakauer E.: Siehe Koller G., Krakauer E. und Pöpl K.
- Krakora J.: Siehe Hölzl F. und Krakora J.
- Kroupa A.: Siehe Franke A., Kroupa A. und Schmid O.
- Kumpfmiller H.: Siehe Müller R., Kumpfmiller H., Pinter E. und Seebach B. v.
- Kunzelmann N.: Siehe Rollett A., Kunzelmann N. und Balog M.
- Kutzelnigg A.: Über die Veränderung einiger Eigenschaften des Zinkoxydes infolge mechanischer Beanspruchung. 64, 61-73.
- Kutzelnigg A.: Über die Fluoreszenz des Zinkoxydes bei der Temperatur der flüssigen Luft. 64, 74-75.
- Kutzelnigg A.: Untersuchungen über Oxydationskatalyse. III. Mitteilung. Allgemeine Gesichtspunkte. 67, 241-247.

Kutzelnigg A.: Siehe Beutel E. und Kutzelnigg A.

Kutzelnigg A.: Siehe Beutel E., Haberlandt H. und Kutzelnigg A. Kutzelnigg A. und Wagner W.: Untersuchungen über Oxydationskatalyse. II. Mitteilung. Chromoxyd als Katalysator. 67, 231-240.

Lang F.: Siehe Pauli W. und Lang F.

Lechner F.: Wessely F., Lechner F. und Dinjaški K.

Lehr H.: Siehe Katscher E. und Lehr H.

Leutner R.: Zur Hydrolysegeschwindigkeit zyklischer Azetate. 66, 222—248. Lindner J. und Torggler A.: Zur Kenntnis des Convallarins. 63, 335—346. Litschauer B.: Siehe Pestemer M. und Litschauer B.

Lock G.: Zur Kenntnis der Cannizzaroschen Reaktion. III. Mitteilung. 64.

341 - 348Lock G.: Uber einige Halogenderivate des m-Oxy-benzaldehydes. IV. Mitteilung. Zur Kenntnis der Cannizzaroschen Reaktion. 67, 320-327.

Lock G.: Siehe Böck F., Lock G. und Schmidt K.

Lock G. und Kempter F. H.: Über Derivate des Phenyläthers. II. Monoal-

dehyde. 67, 24-35.

Löffler H.: Siehe Wacek A. und Löffler H.

Luszczak A. und Grün L.: Die Farbe von Merkapto- und Methylmerkapto-azofarbstoffen des α- und β-Naphthols. Spektralanalytische Untersuchungen. 64, 349-360.

Maass W.: Siehe Koller G. und Maass W.

Machek G.: Notiz über die Einwirkung von naszierendem Rhodan auf zwei-

und dreiwertige Phenole. 63, 216-219.

Machek G.: Über die Einwirkung von aromatischen Oxysulfosäuren auf Hippursäure. 1. Mitteilung. 65, 433-442.

Machek G.: Über die Einwirkung von aromatischen Sulfo- und Oxysulfosäuren auf α- und β-Aminosäuren. 2. Mitteilung. 66, 345-356.

Machu W.: Siehe Müller W. J. und Machu W.

Manhart G.: Siehe Untersuchungen über Perylen und seine Derivate. 64, 91 u. f. Margulies S.: Siehe Schmid L. und Margulies S.

Mark H.: Siehe Guth E. und Mark H.

Mark H. und Motz H.: Über Anomalien bei der Beugung schneller Elektronen. 67, 13-23.

Markgraf G.: Siehe Pongratz A. und Markgraf G.

Mladenović M.: Eine neue Harzsäure aus Manila-Elemiharz. II. Mitteilung. Oxydationsprodukt und Oxim der y-Elemisäure. 64, 173-176.

Mladenović M.: Über eine kristallinische Substanz aus den ätherischen Ölen des Manila-Elemiharzes. 64, 177—182.

Mladenović M. und Berkeš J.: Über die Elemisäure aus Manila-Elemiharz.

VIII. Mitteilung. Über die β-Elemonsäure. 67, 36—41.

Morsch K.: Die Einwirkung von Ammoniak und Aminen auf die Ester ungesättigter Säuren. III. Die Einwirkung von Ammoniak, Methylamin und Diäthylamin auf Akrylsäure-methylester. 63, 220—235.

Morsch K.: β-Ureidokarbonsäuren und Dihydrourazile I. β-Phenylureidokarbonsäureester und 3-Phenyldihydrourazile. 64, 333-340.

Motz H.: Siehe Mark H. und Motz H.

Motz H. und Patat F.: Über die Ortho- und Parazustände von Wasserstoff der Masse 2. Der Temperaturverlauf der Rotationswärme von H₂. 64, 17-20.

Müller A.: Über die Darstellung der Pimelinsäure. 65, 18-20.

Müller A. und Dorfman M.: Über das photochemische Verhalten von Pyridin, 2-Benzylpyridin, Papaverin und einigen Derivaten. 65, 411-432.

Müller F.: Siehe Weiss R. und Müller F.

Müller R., Kumpfmiller H., Pinter E. und Seebach B. v.: Zur Elektrochemie nichtwässriger Lösungen. IX. Mitteilung. Messung der elektromotorischen

Kräfte von Silber-Silbernitratkonzentrationsketten in neun organischen Lösungsmitteln und Vergleich mit den aus Leitfähigkeitsmessungen berechneten Werten. 63, 317—328.

Müller W. J. und Hering O.: Zur Theorie der Passivitätserscheinungen XXVII. Über Zeiterscheinungen bei anodischer Polarisation am glatten Platin in 2 n Schwefelsäure. 66, 35—56.

Müller W. J. und Machu W.: Zur Theorie der Passivitätserscheinungen XXIII. Weitere Untersuchungen über die Passivität des Bleies. 63, 347—367. Musil A.: Die Brönstedsche kinetische Gleichung und die Debyesche Theorie.

II. Mitteilung. 67, 269-319.

gg A. talyse.

-248. -346.

. 64.

Mit-

noal-

ngen.

zwei-

Hip-

uren

u.f.

nen.

xy-

len

arz.

ıın-

ind

on-

20.

in,

ie

n

N

Nagl F.: Siehe Schally E. und Nagl F.
Natta G., Baccaredda M. und Rigamonti R.: Die Elektronenbeugung als Hilfsmittel der Strukturbestimmung organischer Substanzen. 66, 64-75.

0

Oberhummer W.: Die Reaktion aliphatischer Iminoäther mit Hydrazin. 63, 285-300.

P

Patat F.: Siehe Gross Ph., Jamöck A. und Patat F.

Patat F.: Siehe Motz H. und Petat F.

Patat F. und Hoch H.: Beitrag zur Bestimmung von Spin und Statistik des Deutons aus thermischen Daten. 64, 229-235.

Pauli W. und Lang F.: Zusammenhang von elektrochemisch-konstitutivem und kolloidem Aufbau reinster Farbsole. 67, 159—186.

Pestemer M.: Die Ultraviolettabsorption binärer Flüssigkeitsgemische. 5. Mitteilung. Das System Azeton-Hexan. 65, 1—5.

Pestemer M. und Bernstein P.: Die Ultraviolettabsorption binärer Flüssigkeitsgemische. III. Mitteilung. Das System Propionaldehyd-Äthanol. 63, 236—243.

Pestemer M. und Gübitz O.: Die Ultraviolettabsorption einiger aromatischer Kohlenwasserstoffe. II. Mitteilung. Mono-n-alkylbenzole. 64, 426—438.

Pestemer M. und Litschauer B.: Die Ultraviolettabsorption binärer Flüssigkeitsgemische. 8. Mitteilung. Das System Azeton-Benzol. 65, 252—261.

Pestemer M. und Litschauer B.: Die Ultraviolettabsorption der Senfölund der Rhodanidgruppe. 65, 339-244.

Pestemer M. und Schmidt G.: Die Ultraviolettabsorption binärer Flüssigkeitsgemische. 6. Mitteilung. Das System Äthylrhodanid-Hexan. 65, 245—247.

Pestemer M. und Wiligut L.: Die Ultraviolettabsorption einiger aromatischer Kohlenwasserstoffe. 3. Mitteilung. Zur Konstitution des Tetrahydrodiphenyls. 66, 119—128.

Petter R.: Siehe Rollett A. und Petter R.

Pinter E.: Siehe Müller R., Kumpfmiller H., Pinter E. und Seebach B. v.

Pollak H.: Siehe Walter G., Hübsch R. und Pollak H.
Pongratz A.: Siehe Kohlrausch K. W. F. und Pongratz A.

Pongratz A., Siehe Kohlrausch K. W. F., Pongratz A. und Stockmair W.

Pongratz A. und Markgraf G.: Untersuchungen über Perylen und seine Derivate. 44. Mitteilung. 66, 176—180.

Pongratz A. und Seka R.: Studien zum Ramaneffekt. XLVII. Das Ramanspektrum organischer Substanzen. Benzolpolykarbonsäureester. 66, 307—315.

Pöpl K.: Siehe Koller G. und Pöpl K.

Pöpl K.: Siehe Koller G., Klein A. und Pöpl K.

Pöpl K.: Siehe Koller G., Krakauer E. und Pöpl K.

Pordes F.: Siehe Redlich O. und Pordes F.

Proisl J.: Siehe Abel E. und Proisl J.

R

Redlich O .: Siehe Abel E., Redlich O. und Stricks W.

Redlich O. und Klinger H.: Zur Theorie des scheinbaren Molvolumens III. Bemerkung über das scheinbare Molvolumen des Rohrzuckers. 65, 137-140.

Redlich O. und Pordes F.: Streuspektren von Deuterochloroform und Deuteromethanol; Schwingungsmodell des Typus XY₃Z. Mitbearbeitet von Fabian F. 67, 203-212.

Redlich O. und Rosenfeld P.: Über die Berechnung von Aktivitätskoeffizienten (nebst Bemerkungen über die elektrolytische Dissoziation der Salpetersäure), 67, 223-230.

Redlich O. und Stricks W.: Über die Streuspektren und Schwingungen des Monodeuterobenzols und des p-Di-deuterobenzols. 67, 213-221.

Redlich O. und Stricks W.: Spektrum des Deuterobromoforms. 67, 328-331.

Reimer G.: Siehe Walter G., Adler M. und Reimer G.
Reitz A. W. und Stockmair W.: Studien zum Ramaneffekt. LII. Das Ramanspektrum organischer Substanzen. Benzolderivate X. 67, 92—103.
Reitz A. W. und Ypsilanti G. Pr.: Studien zum Ramaneffekt. XLVI. Das Raman-

spektrum organischer Substanzen. Mehrfach substituierte Benzole VIII. 66, 299 - 306.

Reuss E.: Siehe Zinke A., Stimler F. und Reuss E.

Riesz E.: Zur Kenntnis der organischen Schwefel-Stickstoff-Bindung. VIII. Mitteilung. 67, 51-62.

Rigamonti R.: Siehe Natta G., Baccaredda M. und Rigamonti R. Rollett A. und Petter R.: Über das \beta-Amyrin aus Manila-Elemiharz. VI. Über Harze und Harzsubstanzen IX. 63, 311-316.

Rollett A., Kunzelmann N. und Balog M.: Untersuchungen über Azofarbstoffe. I. 66, 193-196.

Rosenfeld P.: Siehe Redlich O. und Rosenfeld P.

Ruthner O. und Zellner J.: Zur Chemie der höheren Pilze. XXIII. Geaster fimbratus Fr. und Polystictus velutinus Pers. 66, 76-80.

Saito G.: Uber die Alterung der Alkalizellulose. 67, 141-158.

Schadendorff E.: Siehe Verdino A. und Schadendorff E.

Schadendorff E. und Verdino A.: Kondensationen von Chlorameisensäure-chole-

sterylester mit Alkoholen und Phenolen. 65, 338-347. Schafranik J.: Siehe Abel E. und Proisl J. Untersuchungen über den Mechanismus der Bleikammerreaktion.

Schally E. und Nagl F.: Über die Beobachtung von Schlieren bei chemischen Arbeiten. VI. Mitteilung. Ein Beitrag zur Kenntnis von Schlieren, die beim Mischen von Flüssigkeiten gleichen Brechungsvermögens entstehen. 64,

Schieszl K. J. v.: Siehe Zinke A. und Schieszl K. J. v.

Schmid L. und Kemeny Ch.: Untersuchung der Königskerzenblüten (Flores verbasci). 66, 1-5.

70 70

Schmid L. und Körperth H.: Über Bernstein. III. Mitteilung. 65, 348-350.

Schmid L. und Margulies S.: Uber Gossypol. 65, 391-398.

Schmid L. und Tadros F.: Chemische Untersuchung des Bernsteins. II. Mitteilung. 63, 210-212.

Schmid O.: Siehe Franke A., Kroupa A. und Schmid O.

Schmidt G.: Siehe Pestemer M. und Schmidt G.

Schmidt K.: Siehe Böck F., Lock G. und Schmidt K.

Schreiner H.: Siehe Skrabal A. und Schreiner H.

Schwarz K.: Die Überführungszahl und Wertigkeit des Silbers im flüssigen Silberamalgam. 66, 218-221. Schwebel S.: Siehe Kailan A. und Schwebel S.

Seebach B. v.: Siehe Müller R., Kumpfmiller H., Pinter E. und Seebach B. v.

Scha R.: Siehe Pongratz A. und Seka R.

- Simon A. F. J.: Siehe Späth E. und Simon A. F. J.
- Singer G.: Siehe Wessely F., Dinjaški K., Isemann W. und Sin-
- ger G. Skrabal A.: Zur Berechnung der Reaktionsgeschwindigkeit als Temperaturfunktion. 63, 23-38.
- Skrabal A.: Die instabilen Zwischenprodukte und die klassische chemische Mechanik. 64, 289-332.
- Skrabal A.: Rudolf Wegscheider †. 65, 269-274.
- Skrabal A.: Die Reaktionszyklen. 65, 275-310.

. Be--140.

tero-

Fa-

enten

ure).

des

31.

nan-

nan-

66,

Mit-

ber

e. I.

ster

le-

le-

en

im 54,

es

it-

n

d

- Skrabal A.: Die chemische Induktion. 66, 129-168.
- Skrabal A.: Uber die Esterhydrolyse in reinem Wasser. 67, 118-128.
- Skrabal A. und Schreiner H.: Die Reduktionsgeschwindigkeit der Chlorsäure und Bromsäure. 65, 213-232.
- Skrabal A. und Stockmair W.: Über die Verseifungsgeschwindigkeit der beiden Krotonsäure-methylester. Reaktionsgeschwindigkeit und Konfiguration. 63,
- Skrabal A. und Zahorka A.: Zur Hydrolysegeschwindigkeit der einfachen Ather. 63, 1-22.
- Sladović L.: Das Angriffsvermögen organischer flüssiger binärer Systeme auf Metalle. 64, 35-40.
- Smrž R.: Siehe Abel E. und Proisl J. Untersuchungen über den Mechanismus der Bleikammerreaktion.
- Sorns W.: Siehe Benndorf O. und Sorns W.
- Späth E. und Adler E.: Zur Konstitution des Konhydrins. 63, 127-140.
- Späth E. und Becke F .: Über die Trennung der Anhaloniumbasen. 15. Mitteilung über Kakteenalkaloide. 66, 327-336.
- Späth E. und Boschan F.: Über Kakteenalkaloide. X. Die Konstitution des Pellotins und des Anhalonidins. 63, 141-153.
- Späth E. und Simon A. F. J.: Über die Kumarine der Wurzel von Heracleum Sphondylium L. 16. Mitteilung über natürliche Kumarine. 67, 344-351.
- Spath E. und Zellner J.: Über das Marasmin. 64, 123-125. Stein R.: Siehe Brunner O., Hofer H. und Stein R.

- Steiner H.: Siehe Fink A., Gross Ph. und Steiner H.
 Steyskal F.: Siehe Griengl F. und Steyskal F. und K.
 Steyskal K.: Siehe Griengl F. und Steyskal F. und K.
- Stimler F.: Siehe Zinke A., Stimler F. und Reuss E.
 Stockmair W.: Siehe Kohlrausch K. W. F. und Stockmair W.
 Stockmair W.: Siehe Kohlrausch K. W. F., Pongratz A. und Stockmair W.
- Stockmair W.: Siehe Kohlrausch K. W. F., Stockmair W. und Ypsilanti Pr. Gr.
- Stockmair W.: Siehe Reitz A. W. und Stockmair W.
- Stockmair W.: Siehe Skrabal A. und Stockmair W.
- Storfer E.: Siehe Walter G. und Storfer E.
- Stricks W.: Siehe Abel E., Redlich O. und Stricks W.
- Stricks W.: Siehe Redlich O. und Stricks W.

T

- Tadros F.: Siehe Schmid L. und Tadros F.
- Torggler A.: Siehe Lindner J. und Torggler A.

- Verdino A.: Siehe Dischendorfer O. und Verdino A.
- Verdino A.: Siehe Schadendorff E. und Verdino A.
- Verdino A. und Schadendorff E.: Kondensationen von aromatischen Aminen mit Chlorameisensäure-cholesterylester. 65, 141-152.
- Verdino A. und Schadendorff E.: Kondensationen von Chlorkohlensäure-cholsäure-äthylester mit Aminen und Phenolen. 66, 169-175.

W

- Wacek A. und Löffler H.: Über den Nachweis einiger flüchtiger Amine im Hinblick auf die Untersuchung biologischer Vorgänge. 64, 161-166.
- Wagner A.: Siehe Kutzelnigg A. und Wagner W.
- Walter G.: Notiz über die Einwirkung von Chlorsulfonsäure auf Naphthalin. 64, 287 u. 288.
- Walter G., Adler M. und Reimer G.: Zur Kenntnis der komplexen Metall-Thioharnstoffsalze. V. Beitrag zum elektrochemischen Verhalten komplexer
- Metall-Thioharnstoffsalze. 65, 59-81.

 Walter G., Hübsch R. und Pollak H.: Über das Bisbenzthiazin sowie über einige Regelmäßigkeiten bei der Bildung von Thiazolen und Thiazinen. 63, 186-200.
- Walter G. und Storfer E.: Zur Kenntnis der komplexen Metall-Thioharnstoffsalze. II. Über die in der Lösung des Trithioharnstoffkuprichlorides bestehenden Gleichgewichte. 65, 21-25.
- Walter G. und Storfer E.: Zur Kenntnis der komplexen Metall-Thioharnstoffsalze. III. Leitfähigkeits- und Viskositätsmessungen an Trithioharnstoff-kuprochlorid-Formaldehyd-Lösungen. 65, 36—52. Walter G. und Storfer E.: Zur Kenntnis der komplexen Metall-Thioharnstoff-
- salze. IV. Direkter Ersatz des Kupfers im Trithioharnstoffkuprochlorid durch andere Metalle. 65, 53-58.
- Wechsberg R.: Siehe Klemenc A., Wechsberg R. und Wagner G. Waldschmidt-Leitz E.: Über die Struktur der einfachsten Eiweißkörper. 66. 357 - 366.
- Wechsberg R.: Siehe Klemenc A., Wechsberg R. und Wagner G.
- Weinmann K.: Siehe Breuer G. und Weinmann K. Weiss R. und Bloch K.: Über die Reaktionen des o-Phenylen-bis-(phenylglyoxals)
- und die Retrobenzilsäureumlagerung. Die Darstellung des 2,3-Diphenyl-1,4dioxy-naphthalins. 63, 39-51.
- Weiss R. und Chledowski L.: Bildung zyklischer Verbindungen mit aromatischen Diaminen mittels Chloral. 65, 357-366.
- Weiss R. und Ebert J.: Die Umwandlung der Dialkylidenzyklohexanone in die isomeren Dialkylphenole. I. Dibenzalzyklohexanon-2,6-Dibenzylphenol. 65, 399-404.
- Weiss R. und Koltes J.: Derivate des 1,4-Di-α-naphthyl-naphthalins. 65, 351 bis 356.
- Weiss R. und Müller F.: Über Triphenylmethane, deren Benzolkerne miteinander verbunden sind. VIII. Die Reduktionsprodukte des Trimethylentriphenylmethantriketons. 65, 129-136.
- Wessely F. und Dinjaški K.: Über die Lichteinwirkung auf Stoffe vom Typus der Furo-kumarine. 64, 131-142.
- Wessely F., Dinjaški K., Isemann W. und Singer G.: Zur Kenntnis der Bitterstoffe der Kolombowurzel. Untersuchungen über das Kolumbin. 66, 87—110. Wessely F., Lechner F. und Dinjaški K.: Über das Ononin. II. 63, 201—209. Wiedemann G.: Siehe Brunner O. und Wiedemann G. Wiligut L.: Siehe Pestemer M. und Wiligut L.
- Wöhrl R.: Siehe Brunner O. und Wöhrl R.

- Ypsilanti G. Pr.: Siehe Funke K. und Ypsilanti G. Prinz.
 Ypsilanti G. Pr.: Siehe Kohlrausch K. W. F. und Ypsilanti G Pr.
 Ypsilanti G. Pr.: Siehe Kohlrausch K. W. F., Stockmair W. und
 Ypsilanti Pr. Gr.
- Ypsilanti G. P.: Siehe Reitz A. W. und Ypsilanti G. Pr.

- Zahorka A.: Siehe Skrabal A. und Zahorka A.
- Zak H.: Siehe Bisko J. und Zak H.
- Zellner J.: Zur Chemie der Flechten. III. Parmelia physodes L. 64, 6-11.

- Zellner J.: Zur Chemie der Flechten. IV. Gyrophora Dillenii (Tuck.) Müll. Arg. und Parmelia furfuracea L. 66, 81-86.
- Zellner J.: Siehe Bisko J. und Zellner J.
 Zellner J.: Siehe Ruthner O. und Zellner J.

e im

alin.

etalllexer

über . 63,

stoffeste-

toff-

toffurch

66,

als) 1,4-

ati-

die 65.

351

intri-

ous

er-10. 09.

nd

- Zellner J.: Siehe Späth E. und Zellner J. Ziegler K.: Siehe Brukl A. und Ziegler K.
- Zinke A. und Benndorf O.: Untersuchungen über Perylen und seine Derivate.

 40. Mitteilung. Unter Mitwirkung von Grimm V. und Manhart G.
- 64, 87-96.

 Zinke A. und Gesell E.: Untersuchungen über Perylen und seine Derivate.
- 45. Mitteilung. Über ein Tribenzoylperylen. 67, 187—192.

 Zinke A. und Schieszl K. J. v.: Untersuchungen über Perylen und seine Derivate. 46. Mitteilung. Über ein Perylen-1,12-zyklo-peroxyd. Mitbearbeitst von Hanus F. 67, 196—202.
- Zinke A., Stimler F. und Reuss E.: Untersuchungen über Perylen und seine Derivate. 43. Mitteilung. 64, 415—425.

2

Sachregister.

- Absorption: Siehe auch Ultraviolett-Absorption. Agathalin: Siehe 1, 2, 5 — Trimethylnaphthalin.
- Aktivitätskoeffizienten: Über die Berechnung derselben (nebst Bemerkungen über die elektrolytische Dissoziation der Salpetersäure.) O. Redlich und P. Rosenfeld. 67, 223-230.
- Alkalizellulose: Uber die Alterung derselben. 67, 141-158.
- Alanin-β-Naphthalinsulfosäure: Darstellung der Verbindung. G. Machek. 66, 354.
- Alanin-Phenolsulfosäure: Darstellung der Verbindung. G. Machek. 66, 353. Alanin-Toluolsulfosäure: Darstellung der Verbindung. G. Machek. 66, 353.
- Alkalihalogenide: Über die Sorption von Joddampf durch dieselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 63, 112.
- Darstellung desselben. O. Brunner und G. Wiedemann. Allobetulin: 63, 373.
- Allobetulin: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 64, 27.
- Allobetulinformiat: Darstellung desselben. O. Brunner und G. Wiedemann. 63, 372, 373.
- Allobetulinformiat: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl.
- Aluminiumverbindungen: Über die Sorption von Joddampf durch dieselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 63, 109.
- Allylalkohol: Über die Veresterungsgeschwindigkeit desselben in Ameisensäure. A. Kailan und F. Adler. 63, 164 u. f.
- Allylalkohol: Die Veresterungsgeschwindigkeit desselben in Essigsäure. A. Kailan und S. Schwebel. 63, 55 u.f.
- Allylamin: Über den Nachweis desselben. A. Wacek und H. Löffler. 64, 165 Allylsenföl: Die Ultraviolettabsorption desselben. M. Pestemer und B. Litschauer. 62, 239-244.
- Ameisensäure: Die Veresterungsgeschwindigkeiten von Alkoholen in derselben. A. Kailan und F. Adler. 63, 155-185.
- Amine, flüchtige: Über den Nachweis einiger derselben. A. Wacek und H. Löffler. 64, 161-166.
- o-Aminoanisol: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und G. Pr. Ypsilanti. 66, 302.
- m-Amino-anisol: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und G. Pr. Ypsilanti. 66, 303.
- p-Amino-anisol: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und G. Pr. Ypsilanti. 66, 303.
- m-Aminobenzoesäureäthylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und W. Stockmair. 66, 323.
- p-Aminobenzoesäure-äthylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und W. Stockmair. 66, 323.
- β-Aminobuttersäure-βNaphthalinsulfosäure: Darstellung der Verbindung. G. Machek. 66, 355.
- β-Aminobuttersäure-Phenolsulfosäure: Darstellung der Verbindung. G. Machek. 66, 355.
- 5-Amino-1,3-dibenzoyl-benzol: Darstellung desselben; Salze, Derivate. O. Dischendorfer und A. Verdino. 66, 272.
- 5-Amino-1,3-dibenzoyl-benzol-hydrochlorid: Darstellung desselben. O. Dischendorfer und A. Verdino. 66, 273.
- 5-Amino-1,3-dibenzoyl-benzol-sulfat: Darstellung desselben. O. Dischendor-
- fer und A. Verdino. 66, 273. 2-Amino-3,5-dichlorbenzaldehyd: Darstellung desselben; Derivate. F. Asinger. 63, 389 u. f.

- 2 Amino 3,5 dichlor benzaldehydphenylhydrazon: Darstellung desselben. F. Asinger. 63, 390.
- 2-Amino-3,5-dichlor-benzaldoxim: Darstellung desselben. F. Asinger. 63, 389. 2-Amino-3,5-dichlorbenzoesäure: Darstellung derselben. F. Asinger. 63, 391.
- β-Amino-propionsaure-methylester-hydrochlorid: Bildung desselben. K. Morsch. 63, 228.
- Ammoniak: Einwirkung desselben auf Akrylsäure-methylester. K. Morsch. 63, 224 u. f.
- Ammoniak: Über das Leitvermögen und die Löslichkeitsverhältnisse in den beiden ternären Systemen Natrium-Kalium-Ammoniak und Natrium-Lithium-Ammoniak zwischen — 40 und — 70°. F. Griengl, F. und K. Steyskal.

über

und

ek.

353.

tel

n n.

de-

rl.

ben.

ure.

a i-

65

it-

en.

ind

p-

p-

p-

11-

11-

a-

k.

1 j-

n-

r-

r.

- 63, 394—426. β,β',β'' -Ammoniak-tripropionsäure-dimethylester-monamid-chloroplatinat: Darstellung desselben. K. Morsch. 63, 226.
- β,β',β''-Ammoniak-tripropionsäure-triamid: Bildung desselben. K. Morsch. 63, 227.
- β,β',β''-Ammoniak-tripropionsäure-triamid-chloroplatinat: Darstellung desselben.
- K. Morsch. 63, 227. β, β', β'' -Ammoniak-tripropionsäure-trimethylester: Bildung desselben. K. Morsch.
- β,β',β"-Ammoniak-tripropionsäure-trimethylester-chloroplatinat: Darstellung desselben. K. Morsch. 63, 226.
- β,β',β"-Ammoniak-tripropionsäure-trimethylester-hydrochlorid: Bildung desselben. K. Morsch. 63, 225.
- i-Amylalkohol: Die elektromotorische Kraft einer Silber-Silbernitratkonzentrationskette mit i-Amylalkohol als Lösungsmittel. R. Müller, H. Kumpfmiller, E. Pinter und B. v. Seebach. 63, 320 u. f.
- tert.-Amylkarbinol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 63, 269.
- tert.-Amylmerkaptan: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 63, 268.
- β,i-Amyl-naphthalin: Bildung desselben aus Hydrogossypol. L. Schmid und S. Margulies. 65, 396.
- α-n-Amyl-pimelinsäure: Darstellung derselben. A. Franke, A. Kroupa und O. Schmid. 66, 423.
- α-n-Amyl-pimelinsäure-diamid: Darstellung desselben. A. Franke, A. Kroupa und O. Schmid. 66, 424.
- α-n-Amyl-pimelinsäurc-dinitril: Darstellung desselben. A. Franke, A. Kroupa und O. Schmid. 66, 422. β-Amyrin: Über die Einwirkung von Brom auf dasselbe. A. Rollett und
- R. Petter. 63, 315-316. β-Amyrinbenzoat: Einwirkung von Ozon und Brom auf dasselbe, A. Rollett
- und R. Petter. 63, 314-316. Isolierung desselben aus dem Gemenge der Anhaloniumbasen. Anhalamin:
- E. Späth und F. Becke. 66, 335—336.
- Isolierung desselben aus dem Gemenge der Anhaloniumbasen. Anhalidin: E. Späth und F. Becke. 66, 366.
- Isolierung desselben aus dem Gemenge der Anhaloniumbasen. Anhalinin: E. Späth und F. Becke. 66, 333. Anhalonidin: Isolierung desselben aus dem Gemenge der Anhaloniumbasen.
- E. Späth und F. Becke. 66, 335. Anhalonin: Isolierung desselben aus dem Gemenge der Anhaloniumbasen.
- E. Späth und F. Becke. 66, 333. Anhaloniumbasen: Über die Trennung derselben. E. Späth und F. Becke.
- 66, 3**27—336.** Anhydrodekanol-1-on-5: Darstellung desselben. A. Franke, A. Kroupa und
- O. Schmid. 66, 413.
- Anilido-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben. A. Verdino. und E. Schadendorff. 65, 150.
- 3-(Anilido-karbaminsäure)-cholsäure-äthylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 66, 174.

Anilin: Die elektromotorische Kraft einer Silber-Silbernitratkonzentrationskette mit Anilin als Lösungsmittel. R. Müller, H. Kumpfmiller, E. Pinter und B. v. Seebach. 63, 320 u. f.

1

1

1

1

1

p

- Anilin-m-kresol: Die Ultraviolettabsorption dieses Systems in Äthanol. P. Bernstein. 65, 248-251.
- Anisol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 16.
- β-Anthrachinon-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 65, 149.
- Anthranilsäure-äthylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und W. Stockmair. 66, 323.
- Antimon-III-oxyd: Uber die Sorption von Joddampf durch dasselbe. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 63, 111.
- Arsen-III-oxyd: Uber die Sorption von Joddampf durch dasselbe. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 63, 111.
- Ascorbinsäure: Uber die Konstitution derselben. P. Karrer. 66, 376 u. f. 2-Äthoxy-3,4-dimethoxy-benzaldehyd: Darstellung und Oxydation desselben. E. Späth und F. Boschan. 63, 151.
- 2-Athoxy-3,4-dimethoxy-benzoesäure: Darstellung derselben. E. Späth und F. Boschan. 63, 151.
- o-Äthoxyphenyl-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 65, 147.
- p-Äthoxyphenyl-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 45, 148.
- Äthylalkohol: Über die Ultraviolett-Absorption des Systems Propionaldehyd-Äthylalkohol. M. Pestemer und P. Bernstein. 63, 236—243.
- Äthylalkohol: Die elektromotorische Kraft einer Silber-Silbernitratkonzentrationskette mit Äthylalkohol als Lösungsmittel. R. Müller, H. Kumpfmiller, E. Pinter und B. v. Seebach. 63, 319 u. f. Äthyläther: Die kritische Temperatur desselben. J. Harand. 65, 169 u. f.
- Äthyläther: Die kritische Temperatur desselben. J. Harand. 65, 169 u. f. 2-Äthyl-3-äthoxy-4,5-dimethoxy-benzoesäure: Darstellung und Nitrierung derselben. E. Späth und F. Boschan. 63, 149.
- 1-Äthyl-2-äthoxy-3,4-dimethoxy-benzol: Darstellung und Nitrierung desselben. E. Späth und F. Boschan. 63, 152 u. 153.
- 1-Äthyl-2-äthoxy-3,4-dimethoxy-5,6-diaminobenzol: Darstellung desselben. E. Späth und F. Boschan. 63, 150 u. f.
- 1-Äthyl-2-äthoxy-3,4-dimethoxy-5,6-di-(benzoyl-amino)-benzol: Darstellung desselben. E. Späth und F. Boschan. 63, 150 u. f.
- 1-Xthyl-2-äthoxy-3,4-dimethoxy-5,6-dinitro-benzol: Darstellung und Reduktion desselben. E. Späth und F. Boschan. 63, 149.
- 2-(2'-Xthyl-3-\(\ar{a}\)thoxy-4,5-dimethoxy-phenyl)-\(\ar{a}\)thyl-trimethyl-ammoniumjodid: Darstellung desselben und Einwirkung von KOH. E. Sp\(\ar{a}\)th und F. Boschan. 63, 148.
- Athylbenzol: Die Ultraviolettabsorption desselben. M. Pestemer und O. Gubitz. 64, 432 u. 433.
- Athylbenzol: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und W. Stockmair. 67, 98.
- Athylbenzyl-keton: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 381.
- Athylendiamin: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 65, 195.
- α-Athyl-hexadezylalkohol: Darstellung desselben. O. Brunner und G. Wiedemann. 66, 440.
- 2-Äthyl-1-keto-1, 2, 3, 4-tetrahydro-naphthalin: Darstellung desselben und Einwirkung von Methylmagnesiumjodid. O. Brunner und F. Grof. 64, 77. Äthyl-kohlensäure-cholesterylester: Darstellung desselben. E. Schadendorff
- und A. Verdino. 65, 340.

 1-Xthyl-7-methyl-△¹-dihydronaphthalin: Darstellung und Dehydrierung desselben. O. Brunner und F. Grof. 64, 34.
- 1-Äthyl-6-methyl-4-keto-1, 2, 3, 4-tetrahydronaphthalin: Darstellung und Reduktion desselben. O. Brunner und F. Grof. 64, 32 u. 33.

1-Xthyl-6-methyl-naphthahin: Darstellung desselben; Derivate. O. Brunner und F. Grof. 64, 33.

skette

nter

ern-

Pon-

Ver-

ohl-

utel

utel

lben.

und

Ver-

er-

hyd-

itra-

pf-

1. f.

der-

ben.

ben.

des-

ion

ar-

30-

ind

k-

c h

c h

nd

77.

ff

S-

e-

- 1-Athyl-7-methyl-naphthalin: Darstellung desselben; Derivate. O. Brunner und F. Grof. 64, 34.
- 1-Athyl-6-methyl-naphthalin-pikrat: Darstellung desselben. O. Brunner und F. Grof. 64, 33.
- 1-Athyl-7-methyl-naphthalin-pikrat: Darstellung desselben. O. Brunner und F. Grof. 64, 34.
- 1-Athyl-6-methyl-naphthalin-styphnat: Darstellung desselben. O. Brunner und F. Grof. 64, 33.
- 1-Athyl-7-methyl-naphthalin-styphnat: Darstellung desselben. O. Brunner und F. Grof. 64, 34.
- und F. Grof. 64, 34.

 1-Äthyl-6-methyl-1, 2, 3, 4-tetrahydro-naphthalin: Darstellung desselben und Umwandlung in 1-Äthyl-6-methyl-naphthalin. O. Brunner und F. Grof. 64, 33.
- p-Äthyl-α-methyl-zimtsäure-äthylester: Darstellung desselben. O. Brunner und F. Grof. 66, 434.
- 1-Äthyl-2-oxy-3,4-dimethoxy-benzol: Darstellung und Äthylierung desselben. E. Späth und F. Boschan. 63, 152.
- α-Äthyl-palmitinsäure: Darstellung derselben; Derivate. O. Brunner und E. Wiedemann. 66, 439 u. f.
- α-Äthylpalmitinsäure-amid: Darstellung desselben. O. Brunner und G. Wiedemann. 66, 440.
- α-Äthyl-palmitinsäure-äthylester: Darstellung desselben. O. Brunner und G. Wiedemann. 66, 440.
- 0-Äthyl-pellotin-jodmethylat: Darstellung desselben u. Abbau nach Emde. E. Späth und F. Boschan. 63, 147 u. f.
- Athyl-phenyl-karbinol: Über die Veresterungsgeschwindigkeit desselben in Essigsäure. A. Kailan und S. Schwebel. 63, 55 u. f.
- Äthyl-phenyl-karbinol: Über die Veresterungsgeschwindigkeit desselben in Ameisensäure. A. Kailan und F. Adler. 63, 167 u. f. Äthyl-phenyl-keton: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch
- und A. Pongratz. 64, 379.
 3-(p-Äthylphenyl)-2-methyl-1-brompropan: Darstellung desselben. O. Brunner
- und F. Grof. 66, 435. γ-(p-Äthylphenyl)-β-methyl-buttersäure: Darstellung derselben. O. Brunner
- und F. Grof. 66, 436.
 3-(p-Äthylphenyl)-2-methyl-propanol-1: Darstellung desselben. O. Brunner
- und F. Grof. 66, 435.

 Äthylrhodanid: Die Ultraviolettabsorption desselben. M. Pestemer und B. Litschauer. 65, 239—244.
- Äthylrhodanid-Hexan: Die Ultraviolettabsorption dieses Systems. M. Pestemer und G. Schmidt. 65, 245-247.
- Athylsenföl: Die Ultraviolettabsorption desselben. M. Pestemer und B. Litschauer. 65, 239-244.
- Athyl-tetradezyl-malonsäure-diäthylester: Darstellung desselben. O. Brunner und G. Wiedemann. 66, 439.

 Atranolhalbmethyläther: Bildung desselben. G. Koller und W. Maass.
- 66, 60. Atranolhalbmethyläther-karbonsäuremethylester: Bildung desselben. G. Koller
- und W. Maass. 66, 61 u. 62. Atranorin: Isolierung desselben aus der Flechte Parmelia furfuracea. J. Zell-
- ner. 66, 85. Azetamidrazon-hydrochlorid: Darstellung desselben. W. Oberhummer. 63, 291—292.
- 5-Azetamino-1,3-dibenzoyl-benzol: Darstellung desselben. O. Dischendorfer und A. Verdino. 66, 274.
- Azethydrazidin-chloroplatinat: Darstellung desselben. W. Oberhummer. 63, 295.
- Azethydrazidin-hydrochlorid: Darstellung desselben; Derivate. W. Oberhum-mer. 63, 293 u. f.

Azethydrazidin-pikrat: Darstellung desselben. W. Oberhummer. 63, 294 bis 295.

p

H

B

H

B

B

B

E

1

1

1

B

B

B

B

B

B

2

2

1

1

- Azethydrazidin-sulfat: Darstellung desselben. W. Oberhummer. 63, 295. Azeto-l-menthol-zellobiosid: Darstellung desselben. J. Bisko und H. Zak. 67, 116.
- Azeton: Die elektromotorische Kraft einer Silber-Silbernitratkonzentrationskette mit Azeton als Lösungsmittel. R. Müller, H. Kumpfmiller, E. Pinter und B. v. Seebach. 63, 320 u. f.
- Azeton: Die Ultraviolettabsorption des Systemes Azeton-Hexan. M. Pestemer. 65, 1-5.
- Azeton-Benzol: Die Ultraviolettabsorption dieses Systems. M. Pestemer und B. Litschauer. 65, 252—261.
- Azetonitril: Die elektromotorische Kraft einer Silber-Silbernitratkonzentrationskette mit Azetonitril als Lösungsmittel. R. Müller, H. Kumpfmiller, E. Pinter und B. v. Seebach. 63, 320 u. f.
- Azetophenon: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 378.
- Azeto-phthalimid-zellobiosid: Darstellung desselben. F. Bisko und H. Zak. 67, 114.
- Azetorhodan-zellobiosid: Darstellung desselben. J. Bisko und H. Zak. 67, 113.
- Azeto-theophyllin-zellobiosid: Darstellung desselben. J. Bisko und H. Zak. 67, 115.
- 5-Azetoxy-1,3-dibenzoyl-benzol: Darstellung desselben. O. Dischendorfer und A. Verdino. 66, 278.
- 2-Azetoxy-5-methoxy-4-(oder 6-)desyl-benzophenon: Darstellung desselben.
 O. Dischendorfer und A. Verdino. 66, 282.
- 2-Azetoxy-5-methoxy-1,3-dibenzoyl-benzol: Darstellung desselben. O. Dischendorfer und A. Verdino. 66, 268.
- Azethylformonometin: Darstellung desselben. F. Wessely, F. Lechner und K. Dinjaški. 63, 206.
- Azetylkolumbin: Darstellung desselben; CO2-Abspaltung. F. Wessely, K. Dinjaški, W. Isemann und G. Singer. 66, 97 u. f.
- Azetyl-sistosterin: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 64,
- Azobenzel-p-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 65, 150.
- Azobenzol-p-[kohlensäure-cholesterylester]: Darstellung desselben. E. Schadendorff und A. Verdino. 65, 346.
- Azofarbstoffe: Untersuchungen über den Einfluß von Substituenten auf die Farbtiefe derselben. A. Rollett, N. Kunzelmann und M. Balog. 66, 193—196.
- Azomethan: Bestimmung der Struktur desselben mit Elektroneninterferenzen. H. Boersch. 65, 327 u. f.

B

- Bacomyces roseus Pers.: Über einen Inhaltsstoff der Pflanze. G. Koller und W. Maass. 66, 57-63.
- Bacomycessäure: Isolierung derselben; Derivate. G. Koller und W. Maass. 66, 59 u. f.
- Bacomyssäure-anilid: Darstellung desselben. G. Koller und W. Maass. 66, 59.
- Bariumverbindungen: Über die Sorption von Joddampf durch dieselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 63, 108.
- Benzalazeton: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 383.
- Benzalazetophenon: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 384.
- Benzaldehyd: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 378.

p-Benzaldehyd-kohlensäure-cholesterylester: Darstellung desselben. E. Schadendorff und A. Verdino. 65, 345.

, 294

Zak.

skette

Pin-

Ste-

mer

ions-

ler.

und

k.

67.

ak.

fer

ben.

e n-

und

ly,

64,

er-

h a-

die

) g.

en.

nd

8.

n.

nd

h

id

- Benzamid: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 380.
- Benz-1-benzoylamino-6-benzoylamino-1,9-benzanthron-2-dikarbonsäure-5,10: Darstellung derselben. K. Funke und G. Prinz Ypsilanti. 64, 148.
- Benzoesäure: Die Veresterungsgeschwindigkeiten derselben in äthylalkoholischer Salzsäure mit und ohne von Neutralsalzen und von Benzophenon.

 O. Kailan und V. Kirchner. 64, 191—212.
- Benzoesäureäthylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 436.
- Benzoesäuremethylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 436.
- Benzoin: Uber die Kondensation desselben mit Hydrochinon. O. Dischendorfer. 66, 201-217.
- Benzel-Azeton: Die Ultraviolettabsorption dieses Systems. M. Pestemer und B. Litschauer. 65, 252-261.
- Benzol-Toluol: Die kritische Temperatur dieses Stoffpaares. J. Harand. 65, 175 u. f.
- Benzolpentakarbonsäure: Bildung derselben bei der Oxydation des Limonins, G. Koller und H. Czerny. 67, 266.
- Benzolsulfochlorid: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und W. Stockmair. 67, 99.
- 1, 2, 3, 4-Benzoltetrakarbonsäure-tetramethylester: Darstellung desselben. L. Schmid und H. Köperth. 65, 349—350.
- 1, 2, 3-Benzoltrikarbonsäure-trimethylester: Das Ramanspektrum desselben. A. Pongratz und R. Seka. 66, 315.
- 1, 3, 5-Benzoltrikarbonsäure-trimethylester: Das Ramanspektrum desselben. A. Pongratz und R. Seka. 66, 315.
- Benzol-1, 2, 3-tri [kohlensäure-cholesterylester]: Darstellung desselben. E. Schadendorff und A. Verdino. 65, 342.
- Benzol-1, 3, 5-tri-[kohlensäure-cholesterylester]: Darstellung desselben. E. Schadendorff und A. Verdino. 65, 342.
- Benzonitril: Die elektromotorische Kraft einer Silber-Silbernitratkonzentrationskette mit Benzonitril als Lösungsmittel. R. Müller, H. Kumpfmiller, E. Pinter und B. v. Seebach. 63, 320 u. f.
- Benzonitril: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 436.
- Benzophenon: Einfluß desselben auf die Veresterungsgeschwindigkeit der Benzoesäure in äthylalkoholischer Salzsäure. A. Kailan und V. Kirchner. 64, 191—212.
- Benzophenon: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 380.
- Benzopurpurin 4B: Über die kolloiden Eigenschaften seines azidoiden Farbsoles. W. Pauli und F. Lang. 67, 173 u. f.
- 5-Benzoylamino-1,3-dibenzoyl-benzol: Darstellung desselben. O. Dischendorfer und A. Verdino. 66, 275.
- o-Benzoyl-benzilsäure: Bildung derselben aus Diphenylphthalan-karbonsäure neben Diphenylindon. R. Weiss und K. Bloch. 63, 50.
- Benzoylbromid: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 380.
- Benzoylchlorid: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 379.
- 2-Benzoylimidazol: Lichtempfindlichkeit desselben. A. Müller und M. Dorfman. 65, 432.
- 2-Benzoylox-5-methoxy-1,3-dibenzoyl-benzol: Darstellung desselben. O. Dischendorfer und A. Verdino. 66, 283.
- 1-Benzoyl-naphthalin-8-karbonsäure: Darstellung derselben. W. Knapp. 67, 336.
- 1-Benzoyloxy-4-benzoylmerkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und L. Grün. 64, 282.

1-Benzoyloxy-5-benzoylmerkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und L. Grün. 64, 285.

B

B

B

B

B

B

0

P

p

I

1

2-Benzoyloxy-6-benzoylmerkapto-naphthalin: Darstellung desselben E. Jusa

und G. Breuer. 64, 265. 2-Benzoyloxy-7-benzoylmerkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 262.

2-Benzoylpyridin: Darstellung, Molekularrefraktion und photochem. Verhalten desselben. A. Müller und M. Dorfman. 65, 419 u. f.

3-Benzoylpyridin: Darstellung und photochem. Verhalten desselben. A. Müller und M. Dorfman. 65, 419 u.f.

4-Benzoyl-pyridin: Darstellung und photochem. Verhalten desselben. A. Müller und M. Dorfman. 65, 419.

2-Benzoylpyridin-semikarbazon: Darstellung desselben. Müller und M. Dorfman. 65, 419.

Müller und 4-Benzoyl-pyridin-semikarbazon: Darstellung desselben. M. Dorfman. 65, 419. nzylalkohol: Die Veresterungsgeschwindigkeit desselben

Benzylalkohol: in Essigsäure. A. Kailan und S. Schwebel. 63, 55 u. f.

Benzylalkohol: Über die Veresterungsgeschwindigkeit desselben in Ameisensäure. A. Kailan und F. Adler. 63, 163 u. f.

Benzylalkohol: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und W. Stockmair. 67, 98.

Benzylamin: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und W. Stock-

mair. 67, 98.

Benzylbromid: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und W. Stockmair. 67, 99.

Benzylchlorid: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und W. Stockmair. 67, 99.

Benzylkarbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 65, 147.

5-Benzylidenamino-1, 3-dibenzoyl-benzol: Darstellung desselben. O. Dischendorfer und A. Verdino. 66, 274.

Benzylmerkaptan: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und

W. Stockmair. 67, 99.

O-Benzyl-pellotin-jodmethylat: Darstellung desselben. E. Späth und F. Boschan. 63, 146.

2-Benzylpyridin: Darstellung, Molekularrefraktion und photochem. Verhalten. A. Müller und M. Dorfman. 65, 417 u. f.

4-Benzylpyridin: Darstellung, Molekularrefraktion und photochem. Verhalten desselben. A. Müller und M. Dorfman. 65, 417 u. f.

2-Benzylpyridin-styphnat. A. Müller und M. Dorfman. 65, 418. 4-Benzyl-pyridinstyphnat. A. Müller und M. Dorfman. 65, 418.

Benzylzyanid: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und W. Stockmair. 67, 99.

i-Bergapten: Siehe auch Isobergapten.

Berlinerblau: Über die Einwirkung von Oxalaten und H2 O2 auf dasselbe. M. Kohn. 66, 398 u. f.

Bernstein: Chemische Untersuchung desselben. L. Schmid und F. Tadros. 63, 210-213.

Berylliumoxyd: Über die Sorption von Joddampf durch dasselbe. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 63, 107.

Betulin: Isolierung desselben aus der Weißbuchenrinde. O. Brunner und G. Wiedemann. 63, 371 u. 372.

Betulin: Isolierung desselben aus der Haselrinde. O. Brunner und R. Wöhrl. 64, 26.

Beugung schneller Elektronen: Über Anomalien bei derselben. H. Mark und H. Motz. 67, 13-23.

1,1-Bisbenzthiazin: Darstellung desselben; Derivate. G. Walter, R. Hübsch und H. Pollak. 63, 197 u. f.

Blei: Untersuchungen über die Passivität desselben. W. J. Müller und W. Machu. 63, 347-367.

Blei: Die Bestimmung desselben neben Cd, Zn, Mg, Ca und Ba. E. Hayek. 65, 233-238.

usa

usa

und

alten

Iül-

Iül-

und

und

ure.

sen-

ek-

ck-

ck-

ck-

n o

e n-

ind

30-

en.

en

k-

oe.

S.

el

nd

ıd

d

h

d

- Bleiglätte: Über die Sorption von Joddampf durch dieselbe. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 63, 111.
- Bleikammerreaktion: Über den Mechanismus derselben. Die Umsetzung zwischen schwefliger und salpetriger Säure. E. Abel und J. Preisl. 66,
- Brenzkatechin: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 15.
- Brenzkatechin-dimethyläther: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 16.
- Brom: Uber gefärbte Sorbate desselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 64, 114-122.
- Brom, flüssiges: Über die Einwirkung desselben auf die Zellulose. E. Beutel
- und A. Kutzelnigg. 65, 205—212. Brom-β, i-amyl-naphthalin: Darstellung desselben. L. Schmid und S. Margulies. 65, 397.
- o-Bromanilin: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und G. Pr. Ypsilanti. 66, 293.
- m-Bromanilin: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und G. Pr. Ypsilanti. 66, 294.
- p-Bromanilin: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und G. Pr. Ypsilanti. 66, 295.
- o-Brom-anisol: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und G. Pr. Ypsilanti. 66, 305.
- p-Brom-anisol: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und G. Pr. Ypsilanti. 66, 305.
- p-Brombenzalchlorid: Versuch zur Darstellung desselben. F. Asinger, 64, 158.
- o-Brombenzoesäureäthylester: Das Ramanspektrum desselben: K. W. F. Kohlrausch und W. Stockmair. 66, 325.
- m-Brombenzoesäure-äthylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und W. Stockmair. 66, 325.
- p-Brombenzoesäure-äthylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und W. Stockmair. 66, 325.
- o-Brom-benzoesäure-chlorid: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch, A. Pongratz und W. Stockmair. 67, 109.
- m-Brom-benzoesäure-chlorid: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch, A. Pongratz und W. Stockmair. 67, 109.
- p-Brombenzoesäure-chlorid: Das Ramanspektrum desselben. K. rausch, A. Pongratz und W. Stockmair. 67, 109. Brombenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und
- A. Pongratz. 63, 437.
- o-Brombenzonitril: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und G. Pr. Ypsilanti. 66, 295.
- m-Brombenzonitril: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und G. Pr. Ypsilanti. 66, 295. p-Brombenzonitril: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch
- und G. Pr. Ypsilanti. 66, 296. c-Brom-benzylchlorid: Versuch zur Darstellung desselben. F. Asinger.
- 64, 157. m-Brombenzylchlorid: Darstellung desselben. Versuch zur
- 64, 158. p-Brom-benzylchlorid: Versuch zur Darstellung desselben. F. Asinger,
- 64, 158, Brom-1,1'-bisbenzthiazin: Darstellung desselben. G. Walter, R. Hübsch
- und H. Pollak. 63, 198. a-Brombuttersäure: Über die Veresterungsgeschwindigkeiten derselben. A. Kailan und L. Jungermann. 64, 214 u. f.
- Brom-2,5-dioxy-1,3-dibenzoyl-benzol: Darstellung desselben. O. Dischendorfer und A. Verdino. 66, 267.

Bromessigsäure: Über die Veresterungsgeschwindigkeiten derselben. A. Kailan. und L. Jungermann. 64, 213 u.f.

Brom-fluor-benzol: Das Ramanspektrum desselben, K. W. F. Kohlrausch und G. Pr. Ypsilanti. 66, 296.

6-Brom-n-hexanol-1-benzoesäureester: Darstellung desselben. A. Franke, A. Kroupa und O. Schmid. 66, 428.

B

1

1

α

Œ

α

n

Q

(

(

(

2

(

4

p-Brom-jod-benzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und G. Pr. Ypsilanti. 66, 297.

1-Brom-2-methoxy-naphthalin: Darstellung desselben. W. Knapp. 67, 339. o-Brom-nitrobenzol: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und W. Stockmair. 67, 101.

m-Brom-nitrobenzol: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und W. Stockmair. 67, 101.

p-Brom-nitrobenzol: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und W. Stockmair. 67, 101.

o-Bromphenol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und G. Pr. Ypsilanti. 66, 295.

p-Bromphenol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und G. Pr. Ypsilanti. 66, 295.

o-Bromphenyl-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 65, 145.

m-Brom-phenyl-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 65, 146. p-Bromphenyl-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben. A. Ver-

dino und E. Schadendorff. 65, 146. α-Brompropionsäure: Uber Veresterungsgeschwindigkeiten derselben. die

A. Kailan und L. Jungermann. 64, 213 u. f. Über β-Brompropionsäure: die Veresterungsgeschwindigkeiten derselben.

A. Kailan und L. Jungermann. 64, 214 u. f. Bromsäure: Die Reduktionsgeschwindigkeit derselben. A. Skrabal und

H. Schreiner. 65, 213-232. o-Bromtoluol: Das Ramanspektrum derselben. K. W. F. Kohlrausch und

A. Pongratz. 63, 441. o-Bromtoluol: Über die Chlorierung desselben. F. Asinger. 64, 157.

m-Bromtoluol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 442.

m-Bromtoluol: Über die Chlorierung desselben. F. Asinger. 64, 158. p-Bromtoluol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und

A. Pongratz. 63, 442.

p-Bromtoluol: Über die Chlorierung desselben. F. Asinger. 64, 158. α-Bromvaleriansäure: Über die Veresterungsgeschwindigkeiten ders derselben. A. Kailan und L. Jungermann. 64, 214 u. f.

α-Brom-i-valeriansäure: Über die Veresterungsgeschwindigkeiten derselben. A. Kailan und L. Jungermann. 64, 214 u. f.

2-Brom-i-vanillin: Darstellung desselben. G. Lock. 64, 345.

2-Brom-i-vanillinalkohol: Darstellung desselben. G. Lock. 64, 345. 2-Brom-i-vanillinsäure: Darstellung derselben. G. Lock, 64, 346. 2-Brom veratrum aldehyd: Darstellung desselben. G. Lock. 64, 346. 2-Brom veratrum-alkohol: Darstellung desselben. G. Lock. 64, 246 u. 247.

2-Brom veratrumsäure: Bildung derselben. G. Lock. 64, 347.

Brönstedsche kinetische Gleichung und die Debyesche Theorie. A. Musil. 67 269 - 319.

n-Butan: Die kritische Temperatur desselben. J. Harand. 65, 172 u. f. i-Butan: Die kritische Temperatur desselben. J. Harand. 65, 172 u. f.

Butan-2-thiol: Siehe auch sek.-Butylmerkaptan.

n-Buttersäure: Bildung derselben bei der Oxydation des Hydrogossypols. L. Schmid und S. Margulies. 65, 397—398.

n-Butylalkohol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 65, 194.

n-Butylamin: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und W. Köppl. 65, 194.

- sek.-Butylamin: Über das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 63, 267.
- Butyl-dodezylmalonsäurediäthylester: Darstellung desselben. O. Brunner und G. Wiedemann. 66, 441.
- 1,3-Butylenglykol-azetal: Über die Hydrolysegeschwindigkeit desselben. R. Leutner. 66, 232.
- 1,3-Butylenglykol-azetonal: Darstellung und Hydrolysegeschwindigkeit desselben.
 R. Leutner. 66, 236.
- sek.-Butylkarbinol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 63, 269.
- tert.-Butylkarbinol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 63, 269.
- 1,3-Butylenglykolformal: Über die Hydrolysegeschwindigkeit desselben. R. Leu tner. 66, 230.
- sek. Butylmerkaptan: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 63, 267.
- tert. Butylmerkaptan: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 63, 267.
- α-Butyl-myristinsäure: Darstellung derselben. O. Brunner und G. Wiedemann. 66, 441.
- α-Butyl-myristinsäure: amid: Darstellung desselben. O. Brunner und G. Wiede mann. 66, 441.
- α-Butyl-myristinsäure-äthylester: Darstellung desselben. O. Brunner und G. Wiedemann. 66, 441.
- n-Butylrhodanid: Die Ultraviolettabsorption desselben. M. Pestemer und B. Litschauer. 65, 241 u. f.
- α-Butyl-tetradezylalkohol: Darstellung desselben. O. Brunner und G. Wiede mann. 66, 441.

C

Siehe auch K . . . und Z . . .

lan.

sch

nke.

sch

und

und

und

und

und

er-

er-

er-

en.

en.

und

ind

ind

ind

en.

en.

7.

S.

d

d

- Carbo medicinalis: Uber die Sorption von Joddampf durch dieselbe. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 63, 111.
- Chicagoblau 6B: Über die kolloiden Eigenschaften seines azidoiden Farbsoles. W. Pauli und F. Lang. 67, 173 u. f.
- Chinolin: Die elektromotorische Kraft einer Silber-Silbernitratkonzentrationskette mit Chinolin als Lösungsmittel. R. Müller, H. Kumpfmiller, E. Pinter und B. v. Seebach. 63, 320 u. f.
- 2-Chinolyl-phenyl-keton: Photochem. Verhalten desselben. A. Müller und M. Dorfman. 65, 420 u. f.
- Chlor, flüssiges: Das Verhalten der Zellulose gegen dasselbe. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 66, 249.
- Chloral: Bildung zyklischer Verbindungen aus aromatischen Diaminen mit denselben. R. Weiss und L. Chledowski. 65, 357-366.
- 4'-Chlor-2'-amino-phenyl-2-merkapto-6-chlor-3-ketodihydro-p-thiazin: G. Walter, R. Hübsch und H. Pollak. 63, 195—196.
- 4'-Chlor-2'-aminophenyl-2-merkapto-6-chlor-3-ketodihydro-p-thiazin-phenylhydrazon: Darstellung desselben. G. Walter, R. Hübsch und H. Pollak. 63, 196.
- o-Chloranilin: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 201.
- m-Chloranilin: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 201.
- p-Chloranilin: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 201.
- o-Chloranisol: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und G. Pr. Ypsilanti. 66, 304.
- p-Chloranisol: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und G. Pr. Ypsilanti. 66, 305.
- Chlor-atranorin: Gewinnung desselben. G. Koller und K. Pöpl. 64, 129.

- ω-Chlor azetophenose: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 379.
- o-Chlorbenzoesäure-äthylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und W. Stockmair. 66, 324.
- m-Chlorbenzoesäure-äthylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohl. rausch und W. Stockmair. 66, 324.
- p-Chlorbenzoesäure-äthylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und W. Stockmair. 66, 325.
- o-Chlor-benzoesäure-chlorid: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch, A. Pongratz und W. Stockmair. 67, 108.
- m-Chlor-benzoesäure-chlorid: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch, A. Pongratz und W. Stockmair. 67, 108.
- p-Chlor-benzoesäure-chlorid: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch, A. Pongratz und W. Stockmair. 67, 108.
- o-Chlor-benzonitril: Das Ramanspektrum desseiben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 204.
- m-Chlor-benzonitril: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 204.
- p-Chlor-benzonitril: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 204.
- 2-Chlor-6-brom-3-athoxy-benzaldehyd: Darstellung desselben. G. Lock. 67, 324.
- 2-Chlor-6-brom-3-äthoxy-benzaldehyd-phenylhydrazon: Darstellung desselben. G. Lock. 67, 324.
- o-Chlor-brom-benzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz 65, 202.
- m-Chlor-brom-benzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 203.
- p-Chlor-brom-benzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 203.
- 2-Chlor-6-brom-3-oxy-benzaldehyd: Darstellung desselben. G. Lock. 67, 324.
- 2-Chlor-4-bromphenol: Bildung desselben. G. Lock. 67, 324.
 3-Chlor-2,6-dioxy-1,4-xylol: Bildung desselben. G. Koller und K. Pöpl.
- 4'-Chlor-diphenyl-4-karbaminsäure-α-äthyl-hexa-dezylester: Darstellung desselben.

 O. Brunner und G. Wiedemann. 66, 440.
- 4'-Chlor-diphenyl-karbaminsäure-α-hexyl-dodezylester: Darstellung desselben. 0. Brunner und G. Wiedemann. 66, 442.
- 4'-Chlor-diphenyl-karbaminsäure-α-oktyl-dezylester. Darstellung desselben. 0.
 Brunner und G. Wiedemann. 66, 442.
- o-Chlor-fluor-benzol: Das Ramanspektrum desselben, K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 202.
- m-Chlor-fluor-benzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 202.
- o-Chlorjodbenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 203.
- m-Chlor-jod-benzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 203.
- p-Chlor-jod-benzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 203.
- 3-Chlor-4-methyl-2,6-dimethoxy-benzaldehyd: Bildung desselben. G. Koller und K. Pöpl. 64, 112.
- 3-Chlor-4-methyl-2,6-dimethoxy-benzoesäure: Bildung derselben. G. Koller und K. Pöpl. 64, 112, 128.
- 3-Chlor-4-methyl-2,6-dimethoxy-benzoesäure-methylester: Darstellung desselben. G. Koller und K. Pöpl. 64, 128.
- 3-Chlor-4-methyl-2,6-dioxy-benzaldehyd: Gewinnung desselben aus einem Flechtenstoff. G. Koller und K. Pöpl. 64, 110.
- 3-Chlor-4-methyl-2,6-dioxy-benzaldehyd-m-brom-anilid: Darstellung desselben. G. Koller und K. Pöpl. 64, 111.

o-Chlor-nitrobenzol: Das Ramanspektrum desselben, A. W. Reitz und

sch

ohl-

ohl-

chl-

ohl-

ohl-

hl-

sch

sch

sch

67,

ben.

sch

sch

ch

324.

pl.

en.

0.

0.

ch

ch

ch

c h

c h

er

nd

en.

h-

G.

- W. Stockmair. 67, 100. m-Chlor-nitrobenzol: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und
- W. Stockmair. 67, 100. p-Chlor-nitrobenzol: Das Ran Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und W. Stockmair. 67, 101.
- Chloroform: Die kritische Temperatur desselben. J. Harand. 65, 171 u. f. Chloroform-Tetrachlorkohlenstoff: Die kritische Temperatur dieses Stoffpaares. J. Harand. 65, 177 u. f.
- 2-Chlor-pentan: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 65, 195.
- 3-Chlor-pentan: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 65, 196.
- o-Chlorphenol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 201.
- m-Chlorphenol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 202.
- p-Chlorphenol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 202.
- Über β-Chlorpropionsäure: die Veresterungsgeschwindigkeiten derselben. A. Kailan und L. Jungermann. 64, 213 u. f.
- Chlorsäure: Die Reduktionsgeschwindigkeit derselben. A. Skrabal und H. Schreiner. 65, 213-232.
- o-Chlortoluol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 441.
- m-Chlortoluol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 441.
- p-Chlortoluol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 441.
- o-Chlorzimtsäure: Darstellung derselben. F. Böck, G. Lock und K. Schmidt.
- m-Chlorzimtsäure: Darstellung derselben. F. Böck, G. Lock und K. Schmidt. 64, 406.
- p-Chlorzimtsäure: Darstellung derselben. F. Böck, G. Lock und K. Schmidt. 64, 407.
- 1-[Cholesteryl-karbaminsäure]-phenyl-4-[kohlensäure-cholesterylester]:
- lung desselben. E. Schadendorff und A. Verdino. 65, 347. Desterylkohlensäure-o-benzoesäure-methylester: Darstellung desselben. Cholesterylkohlensäure-o-benzoesäure-methylester: Schadendorff und A. Verdino. 65, 344.
- Cholesterylkohlensäure-o-benzoesäure-phenylester: Darstellung desselben. E. Schadendorff und A. Verdino. 65, 344.
- Cholsäure-äthylester-3-urethan: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 66, 169-175.
- Chromoxyd als Oxydationskatalysator. A. Kutzelnigg und W. Wagner. 67, 231 - 240.
- Chromstahl: Bestimmung der Temperaturabhängigkeit der Löslichkeit desselben
- in geschmolzenem Zink. H. Grubitsch. 65, 122—128. Convallarin: Über die Eigenschaften desselben. J. Lindner und A. Torggler. 63, 335-346.

- Debyesche Theorie starker Elektrolyte. A. Musil. 67, 281 u. f.
- Dehydrato-azetyl-hexahydro-limoninsäure: Bildung derselben. G. Koller und
- H. Czerny. 67, 263.

 Dekandiol-1,5: Darstellung desselben. A. Franke, A. Kroupa und O. Schmid. 66, 419-420.
- 1,10-Dekandiol: L. Schmid und Ch. Kemeny. 66, 2.
- Dekanol-1-on-5: Darstellung desselben. A. Franke, A. Kroupa und O. Schmid. 66, 415.
- Dekanol-1-on-5-δ-ketokaprinsäureester: Bildung desselben. A. Franke. A. Kroupa und O. Schmid. 66, 418.

- Dekarboxy-azetyl-kolumbin: Darstellung desselben. F. Wessely, K. Din.
- jaški, W. Isemann und G. Singer. 66, 101 u. f. Dekarboxykolumbin: Darstellung desselben. F. Wessely, K. Dinjaški, W. Isemann und G. Singer. 66, 99 u. f.
- Dekarboxy-i-kolumbin: Darstellung desselben. F. Wessely, K. Dinjaški,
- W. Isemann und G. Singer. 66, 107 u. f.

 1,10-Dekamethylen-dikarbonsäure: L. Schmid und Ch. Kemeny. 66, 3. 1,10-Dekamethylen-dikarbonsäure-dimethylester: L. Schmid und Ch. Keme-
- n y. 66, 3. Dekamethylen-dikarbonsäure-dinitril: L. Schmid und Ch. Kemeny. 66, 3, Deka-thioharnstoffmanganchlorid: Bildung desselben. G. Walter und E. Stor-

1

1

1

1

1

I

2

3

3

3

3

2

2

3

- fer. 65, 53-58. Deka-thioharnstoffzinkehlorid: Bildung desselben. G. Walter und E. Storfer.
- 65, 53-58. Desoxybenzoin: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 382.
- Deuterobenzol: Siehe auch Monodeuterobenzol.
- Deuterobromoform: Das Redlich und Streuspektrum desselben. 0. W. Stricks. 67, 328-331.
- Deuterochloroform: Streuspektren desselben. O. Redlich und F. Pordes. 67, 203 u. f.
- Deuteromethanol: Streuspektren desselben. O. Redlich und F. Pordes. 67, 203.
- Deuteriumoxyd: Untersuchungen über die Konzentration desselben in natürlichem Eis. E. Baroni und A. Fink. 65, 386-390.
- Deuteriumoxyd: Untersuchungen über die Konzentration desselben in natürlichem Eis. E. Baroni und A. Fink. 67, 131-136.
- Deuteriumoxyd: Siehe auch Wasser, schweres.
- Deuteriumperoxyd: Jodionenkatalyse desselben. E. Abel, O. Redlich und W. Stricks. 65, 380-385.
- Deuton: Ein Beitrag zur Bestimmung von Spin und Statistik desselben aus thermischen Daten. F. Patat und H. Hoch. 64, 229-235.
- n-Dezylchlorid: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 63, 269.
- Diallylamin: Über den Nachweis desselben. A. Wacek und H. Löffler. 64, 165.
- Diäthylamin: Einwirkung desselben auf Akrylsäure-methylester. K. Morsch. 63, 233-235.
- β-Diäthylamino-propionsäure: Darstellung derselben. K. Morsch. 63, 235.
- β-Diäthylamino-propionsäure-diäthylamid: Bildung desselben. K. Morsch. 63.
- β-Diäthylamino-propionsäure-methylester: Bildung desselben. K. Morsch. 63.
- Diäthyläther: Zur Hydrolysegeschwindigkeit desselben. A. Skrabal und A. Zahorka. 63, 3 u. f.
- Diäthyl-karbinol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 63, 270.
- 2,5-Diazetoxy-1,3-dibenzoyl-benzol: Darstellung desselben. O. Dischendorfer und A. Verdino. 66, 266.
- 2,5-Diazetoxy-1,4-dibenzoyl-benzol: Darstellung desselben. O. Dischendorfer. 66, 211.
- 2,5-Diazetoxy-3-methyl-benzoesäure: Darstellung derselben. O. Dischendorfer und A. Verdino. 66, 279.
- Diazetyl-betulin: Darstellung desselben. O. Brunner und G. Wiedemann. 63, 372,
- Diazetylbetulin: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 64, 27. 3',3"-Diazetyldiamino-4',4"-dimethoxy-m-dibenzoylbenzol: Darstellung desselben. R. Weiss und L. Chledowski. 65, 365-366.
- Diazetylrhodanbrenzkatechin: Darstellung desselben. G. Machek. 63, 218 Diazomethan: Bestimmung der Struktur desselben mit Elektroneninterferenzen H. Boersch. 65, 331.

Dikenzalphthalan: Darstellung desselben und Einwirkung von Cl, Br und J auf dasselbe. R. Weiss und K. Bloch. 63, 44-45.

) i n-

ki,

ki,

m e-

, 3.

0 r-

er.

und

und

es.

es.

ür-

ür-

nd

us

nd

h.

3.

3.

ıd

id

10-

r-

- Dibenzalzyklohexanon: Umwandlung desselben in 2,6-Dibenzylphenol. R. Weiss and J. Ebert. 65, 402.
- 2,6-Dibenzoylanthrachinon: Darstellung desselben. O. Benndorf und W. Sorns. 64, 172.
- 2,6-Dibenzoylanthrachinon-1,5-dikarbonsäure: Darstellung derselben und CO2-Abspaltung. O. Benndorf und W. Sorns. 64, 171-172.
- 1,3-Dibenzoyl-benzol: Darstellung desselben; Derivate. O. Dischendorfer und A. Verdino. 66, 269.
- Dibenzoyl-benzyl-perylen: Darstellung desselben. A. Zinke und E. Gesell. 67, 191.
- 2,6-Dibenzoyl-chinon: Darstellung desselben. O. Dischendorfer und A. Verdino. 66, 268.
- N. N'-Dibenzoyl-3,10-diamino-?-aminoperylen-4,9-chinon: Darstellung desselben. K. Funke und G. Prinz Ypsilanti. 64, 151.
- N.N.-Dibenzoyl-3,10-diamino-?-diamino-perylen-4,9-chinon: Darstellung desselben. K. Funke und G. Prinz Ypsilanti. 64, 152.
- N. N. Dibenzoyl-3,10-diamino-?-dinitroperylen-4,9-chinon: Darstellung desselben.
 K. Funke und G. Prinz Ypsilanti. 64, 151.
- N. N'-Dibenzoyl-3,10-diamino-?-nitro-perylen-4,9-chinon: Darstellung desselben.

 K. Funke und G. Prinz Ypsilanti. 64, 150.
- N. N. -Dibenzoyl-3,10-diamino-perylen: Darstellung und Oxydation desselben. K. Funke und G. Prinz Ypsilanti. 64, 148.
- N. N'-Dibenzoyl-3,10-diamino-perylen-4-9-chinon: Darstellung desselben; Reduktion. K. Funke und G. Prinz Ypsilanti. 64, 149 u. f.
- N, N'-Dibenzoyl-3,10-diamino-perylen-4,9-hydro-chinon-dibenzoat: Darstellung desselben. K. Funke und G. Prinz Ypsilanti. 64, 150.
- Dibenzoyl-dimethylenphenyl-anthranalol: Darstellung desselben. R. Weiss und F. Müller. 65, 136.
- 2,11-Dibenzoyldioxy-perylen-3,10-chinon: Darstellung desselben. A. Zinke, F. Stimler und E. Reuss. 64, 423.
- 2,6-Dibenzoyl-hydrochinon: Darstellung desselben; Derivate. O. Dischendorfer und A. Verdino. 66, 265.
- asymm.-Dibenzoyl-merkapto-m-xylenol: Darstellung desselben. E. Katscher und H. Lehr. 64, 245.
- 2,5-Dibenzoyloxy-benzophenon: Bildung desselben. O. Dischendorfer. 66, 207.
- 3,6-Dibenzoyloxy-1,2-dibenzoyl-benzol: Darstellung desselben. O. Dischendorfer. 66, 216.
- 2,5-Dibenzoyloxy-1,3-dibenzoyl-benzol: Darstellung desselben. O. Dischendorfer und A. Verdino. 66, 266.
- 2,5-Dibenzoyloxy-1,4-dibenzoyl-benzol: Bildung desselben. O. Dischendorfer. 66, 209.
- 3,4-Dibenzoyl-perylen: Über die Hydrierung desselben. A. Zinke und O. Benndorf. 64, 95.
- 3,9-Dibenzoylperylen-4,10-dibenzoyl-hydro-chinon: Darstellung desselben. O. Benndorf und W. Sorns. 64, 170.
- 3,9-Dibenzoyl-perylen-4,10-chinon: Darstellung und Abbau desselben; Derivate. O. Benndorf und W. Sorns. 64, 170 u. f.
- 3,9-Dibenzoyl-perylen-dioxim: Darstellung desselben. A. Zinke und O. Benndorf. 64, 93.
- 2,6-Dibenzyl-4-brom-phenol: Darstellung desselben. R. Weiss und J. Ebert. 65, 403.
- 2,6-Dibenzyl-2,6-dibrom-zyklohexanon: Darstellung desselben. R. Weiss und J. Ebert. 65, 403.
- 3,5-Dibenzyl-4-oxy-4'-nitro-azobenzol: Darstellung desselben. R. Weiss und J. Ebert. 65, 403.
- 2,6-Dibenzyl-phenol: Darstellung desselben aus Dibenzal-zyklohexanon. R. Weiss und J. Ebert. 65, 402.

2,6-Dibenzyl-phenylazetat: Darstellung desselben aus Dibenzal-zyklohexanon:

1,

1,

1

1

1

1

1

- Verseitung. R. Weiss und J. Ebert. 65, 402.

 3,5-Dibrom-benzalchlorid: Versuch zur Darstellung desselben. F. Asinger. 40, 160
- o-Dibrom-benzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und G. Pr. Ypsilanti. 66, 296.
- m-Dibrom-benzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und G. Pr. Ypsilanti. 66, 296.
- p-Dibrom-benzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und G. Pr. Ypsilanti. 66, 297.
- 3,5-Dibrom-benzylchlorid: Versuch zur Darstellung desselben. F. Asinger. 64, 159
- Dibrom-1,1'-bisbenzthiazol: Darstellung desselben. G. Walter, R. Hübsch und H. Pollak. 63, 198.
- 1,5-Dibrom-n-dekan: Darstellung desselben. A. Franke, A. Kroupa und O. Schmid. 66, 422.
- 1,10-Dibromdekan: L. Schmid und Ch. Kemeny. 66, 2.
- 3,6-Dibrom-2,5-dibenzoyloxy-1,4-dibenzoylbenzol: Bildung desselben. O. Dischendorfer. 66, 213.
- 3,6-Dibrom-2,5-dioxy-1,4-dibenzoylbenzol: Darstellung desselben. O. Dischendorfer. 66, 214.
- 1,12-Dibromdodekan: L. Schmid und Ch. Kemeny. 66, 3.
- 4,6-Dibrom-2-jod-3-oxy-benzaldehyd: Darstellung desselben. G. Lock. 67, 326. 4,6-Dibrom-2-jod-3-oxy-benzaldoxim: Darstellung desselben. G. Lock. 67, 327. 4,6-Dibrom-2-jod-phenol: Bildung desselben. G. Lock. 67, 327.
- ms-Dibrom-lin-parabenzotetraphenyl-di-furfuran: Darstellung desselben. O. Di-
- schendorfer. 66, 212.
- 3,5-Dibrom-toluol: Über die Chlorierung desselben. F. As in ger. 64, 159 u. 160.
- 3,5-Dibromveratrol: Darstellung desselben. G. Lock. 64, 348.
- 2,6-Dibromveratrum-aldehyd: Darstellung desselben. G. Lock. 64, 347.
- 1,3-Dichlor-4-amino-benzel: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch, W. Stockmair und Gr. Pr. Ypsilanti. 67, 89.
- 1,4-Dichlor-2-amino-benzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch, W. Stockmair und Gr. Pr. Ypsilanti. 67, 90.
- 1,1-Dichlorathan: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 65, 196.
- Di-N, N'-p-chlorbenzoyl-3,10-diamino-?-nitroperylen-4,10-chinon: Darstellung desselben. K. Funke und G. Prinz Ypsilanti. 64, 152.
- 3,4-Di-p-chlorbenzoyl-perylen: Darstellung desselben. A. Pongratz und G. Markgraf. 66, 179.
- Dichlor-bis-(dichlorbenzyl)-phthalan: Darstellung desselben und Umwandlung in 2,3-Diphenyl-1,4-dioxy-naphthalin. R. Weiss und K. Bloch. 63, 45
- 2,4-Dichlor-6-brom-3-äthoxy-benzaldehyd: Darstellung desselben. G. Lock. 67,
- 1,3-Dichlor-4-brom-benzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohl-
- rausch, W. Stockmair und Gr. Pr. Ypsilanti. 67, 89.

 1,4-Dichlor-2-brom-benzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch, W. Stockmair und Gr. Pr. Ypsilanti. 67, 90.
- Dichlor-brom-methan: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 65, 198.
- 2,4-Dichlor-6-brom-3-oxy-benzaldehyd: Darstellung desselben. G. Lock. 67, 324.
- 2,4-Dichlor-6-brom-3-oxy-benzaldoxim: Darstellung desselben. G. Lock. 67, 325. 2,6-Dichlor-4-bromphenol: Bildung desselben. G. Lock. 67, 325.
- 1,1-Dichlorbutan: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 65, 197.
- 1,1-Dichlor-i-butan: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 65, 197.
- 2,5-Dichlor-dibrom-dihydro-zimtsäure: Darstellung derselben. F. Böck, G. Lock und K. Schmidt. 64, 407.

1,2-Di-p-chlordiphenyl-azeperylen: Darstellung desselben. A. Pongratz und G. Markgraf. 66, 180.

non;

ger.

und

und

und

er.

sch

und

Di-

en-

326.

327.

Di-

60.

h l-

h l-

c h

es-

nd

ng

45

1-

1-

h

5.

h

h

k

- 1,3-Dichlor-4-jodbenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch, W. Stockmair und Gr. Pr. Ypsilanti. 67, 90.
- 1,4-Dichlor-2-jod-benzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch, W. Stockmair und Gr. Pr. Ypsilanti. 67, 91.
- 1,3-Dichlor-4-methyl-benzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch, W. Stockmair und Gr. Pr. Ypsilanti. 67, 89.
- 1,4-Dichlor-2-methyl-benzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch, W. Stockmair und Gr. Pr. Ypsilanti. 67, 90.
- 1,3-Dichlor-4-oxy-benzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch, W. Stockmair und Gr. Pr. Ypsilanti. 67, 89.
- 1,4-Dichlor-2-oxy-benzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch, W. Stockmair und Gr. Pr. Ypsilanti. 67, 90.
- 1,1-Dichlor-pentan: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 65, 197.
- 1,1-Dichlor-i-pentan: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 65, 197.
- 1,1-Dichlorpropan: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 65, 196.
- 2,2-Dichlorpropan: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 65, 196.
- Dichlorxylenolsulfosaures Kalium: Darstellung desselben aus symm. m-Xylenol-disulfochlorid. E. Katscher und H. Lehr. 64, 240.
- 2,5-Dichlorzimtsäure: Darstellung derselben. F. Böck, G. Lock und K Schmidt. 64, 407.
- 2,6-Dichlorzimtsäure: Darstellung derselben. F. Böck, G. Lock und K. Schmidt. 64, 407.
- 1,3-Dichlor-4-zyan-benzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch, W. Stockmair und Gr. Pr. Ypsilanti. 67, 89.
- Di-desoxy-dihydrosaxatilsäure: Darstellung derselben; m-Bromanilid. G. Koller und A. Klein. 64, 86.
- Di-desoxy-dihydro-saxatilsäure-m-bromanilid: Darstellung desselben. G. Koller und A. Klein. 64, 86.
- p-Dideuterobenzol: Die Streuspektren und Schwingungen desselben. O. Redlich und W. Stricks. 67, 214.
- Di-o-diazin des 3,9-Dibenzoylperylen-4,10-chinons: Darstellung desselben. O. Benndorf und W. Sorns. 64, 171.
- Di-(3,4-dimethoxy phenyl)-harnstoff: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 63, 384.
- Dihydroxy-oleon: Darstellung desselben. G. Breuer und K. Weinmann. 67, 47.
- Dihydro-pimpinellin: Bildung desselben. F. Wessely und K. Dinjaški. 64, 139 u. 142.
- Dihydrosaxatilsäure: Darstellung derselben; Derivate. G. Koller und A. Klein. 64, 85-86.
- Dihydrosaxatilsäure-m-bromanilid: Darstellung desselben. G. Koller und A. Klein. 64, 86.
- Di-(karboxy-methylmerkapto)-m-xylenol: Darstellung desselben. E. Katscher und H. Lehr. 64, 241.
- 2,4-Dimerkapto-1, 3, 5-xylenol: Darstellung desselben. E. Katscher und H. Lehr. 64, 240.
- 4',4"-Dimethoxy-3',3"-diamino-m-dibenzoyl-benzol: Darstellung desselben. R. Weiss und L. Chiledowski. 65, 365.
- 4',4"-Dimethoxy-m-dibenzoylbenzol: Darstellung desselben. R. Weiss und L. Chledowski. 65, 362.
 4',4"-Dimethoxy-p-dibenzoyl-benzol: Bildung desselben. R. Weiss und L. Chle-
- 4',4"-Dimethoxy-p-dibenzoyl-benzol: Bildung desselben. R. Weiss und L. Chledowski. 65, 362.
- 4',4"Dimethoxy-3',3"-dinitro-m-dibenzoylbenzol: Darstellung desselben. R. Weiss and L. Chledowski. 65, 363.

Di-(p-methoxyphenyl-) harnstoff:	Darstellung	desselben.	0.	Brunner	und
R. Wöhrl. 63, 380.		The state of the s		0.2037435	

2,8

2.

2,8

1,

1,

1,

1,

1,

1,

1,

1,

1,

1,

1-

D

D

D

1

1

1

1

2

4

- 3,4-Dimethoxy-phenyl-isozyanat: Darstellung desselben und Einwirkung auf Alkohole. O. Brunner und R. Wöhrl. 63, 380 u. f.
- 3,4,Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-amylester: Darstellung desselben. 0. Brunner und R. Wöhrl. 63, 382.
- 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-äthylester: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 63, 381.
- 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-allylester: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 63, 383.
- 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-butylester: Darstellung desselben. 0. Brunner und R. Wöhrl. 63, 382.
- 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-i-butylester: Darstellung desselben. 0. Brunner und R. Wöhrl. 63, 382.
- 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-cholesterylester. Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 63, 384.
- 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-dezylester: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 63, 382.
- 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-dodezylester: Darstellung desselben. 0.

 Brunner und R. Wöhrl. 63, 383.
- 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-dokosylester: Darstellung desselben. 0. Brunner und R. Wöhrl. 63, 383.
- 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-hexadezylester: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 63, 383.
- 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-hexylester: Darstellung desselben. 0.
 Brunner und R. Wöhrl. 63, 382.
- 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-heptylester: Darstellung desselben. 0.
 Brunner und R. Wöhrl. 63, 382.
- 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-methylester: Darstellung desselben. 0. Brunner und R. Wöhrl. 63, 381.
- 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-oktadezylester: Darstellung desselben. 0. Brunner und R. Wöhrl. 63, 383.
- 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-oktylester: Darstellung desselben. 0. Brunner und R. Wöhrl. 63, 382.
- 3,4-Dimethoxy-phenyl-karbaminsäure-phenylester: Darstellung desselben. 0.

 Brunner und R. Wöhrl. 63, 384.
- 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-propylester: Darstellung desselben. 0. Brunner und R. Wöhrl. 63, 381.
- 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-i-propylester: Darstellung desselben. 0. Brunner und R. Wöhrl. 63, 382.
- 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-tetradezylester: Darstellung desselben. 0. Brunner und R. Wöhrl. 63, 383.
- 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-tetrakosylester: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 63, 383.
- 1-Dimethylamino-4-dijodamino-benzol: Bildung desselben. E. Riesz. 67, 60. Dimethyläther-orzindikarbonsäure-dimethylester: Darstellung desselben. G. Koller und H. Hamburg. 65, 379.
- 1,3-Dimethyl-4-azetoxybenzol-5-sulfanilid: Darstellung desselben. E. Katscher und H. Lehr. 64, 243.
- 1,3-Dimethyl-4-azetoxybenzol-5-sulfochlorid: Darstellung desselben. E. Katscher und H. Lehr. 64, 243.
- 2,3'-Dimethylazobenzol-4'-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben.

 A. Verdino und E. Schadendorff. 65, 151.
- 2,3-Dimethylbenzaldehyd: Darstellung desselben; Derivate. O. Brunner. H. Hofer und R. Stein. 63, 93 und 94.
- 2,3-Dimethyl-benzaldehyd-oxim: Darstellung desselben. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 94.
- 2,3-Dimethyl-benzaldehyd-semikarbazon: Darstellung desselben. O. Brunner. H. Hofer und R. Stein. 63, 94.
- 2,3-Dimethyl-benzamid: Darstellung desselben. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 93.

- 2,3-Dimethylbenzoesäure: Darstellung derselben; Derivate. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 93.
- 2,3-Dimethyl-benzoesäure-chlorid: Darstellung und Reduktion desselben. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 93.
- 1,3-Dimethylbenzol-2,5-chinon-4-sulfochlorid: Darstellung desselben. E. Kat-scher und H. Lehr. 64, 239.
- 2,3-Dimethylbenzonitril: Darstellung und Verseifung desselben. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 92.
- 1,2-Dimethyl-4-brombenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 371.
- 1,3-Dimethyl-2-brombenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 370.
- 1,3-Dimethyl-4-brombenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 370.
- 1,3-Dimethyl-5-brombenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 371.
- 1,4-Dimethyl-2-brombenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 369.
- 1,2-Dimethylbutadin: Darstellung desselben und Kondensation mit Maleinsäureanhydrid. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 87.
- 2,2-Dimethyl-butan-1-ol: Siehe auch tert. Amyl-karbinol.

und

auf

0.

u n-

u n-

0.

0.

0.

0.

0.

0.

0.

0.

0.

0.

0.

0.

0.

).

- 1,2-Dimethyl-4-chlorbenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 371.
- 1,3-Dimethyl-2-chlorbenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 369.
- 1,3-Dimethyl-4-chlorbenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 370.
- 1,3-Dimethyl-5-chlorbenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 370.
- 1,4-Dimethyl-2-chlorbenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 369.
- 1-Dimethyl-4'-chlor-2'-nitrobenzol-sulfenyl)-phenylendiamin: Oxydation desselben. E. Riesz. 67, 57.
- Dimethylen-phenyl-anthranol-dion: Siehe Trimethylentriphenylmethan-triketon. Dimethylen-phenyl-p-toluolsulfoanthranol-dion: Darstellung desselben. R. Weiss und F. Müller. 65, 134.
- Dimethylester-zetrarsäure-methylester: Identität desselben mit einem Derivat der Kaprarsäure. G. Koller und K. Pöpl. 64, 2.
- Dimethylester-zetrarsäure-methylester: Bildung desselben aus Ramalinsäure. G. Koller, E. Krakauer und K. Pöpl. 64, 5.
- 1,2-Dimethyl-4-jodbenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 371.
- 1,2-Dimethyl-3-jodbenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 371.
- 1,3-Dimethyl-2-jodbenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 370.
- 1,3-Dimethyl-4-jodbenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 370.
- 1,3-Dimethyl-5-jodbenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 371.
- 1,4-Dimethyl-2-jodbenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 369.
- 2,7-Dimethyl-1-keto-1, 2, 3, 4-tetrahydronaphthalin: Darstellung desselben und Einwirkung von Methylmagnesiumjodid. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 90.
- 4-(2',3'-Dimethyl-phenyl)-2-brom-butan: Darstellung desselben und Einwirkung von KCN. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 96.
- 4-(2',3'-Dimethyl-phenyl)-butanol-2.: Darstellung desselben. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 95.
- 4-(2',3'-Dimethyl-phenyl)-butanon-2: Darstellung und Reduktion desselben; Oxim. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 95.

4-(2',3'-Dimethylphenyl)-butanon-2-semikarbazon: Darstellung desselben. 0
Brunner, H. Hofer und R. Stein, 63, 95

1,4-

2,4

2,4

Din

2-(

2,4

Din

Die

2,5

2,5

3,6

4',4

4',4

2,5

3,4

Die

1,1

2,1

Die

Dip

1,2

1,2

2,3

Dip

2,3

1,4

Di

Di

N-

2,3

2,3

- Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 95.

 4-(2',3'-Dimethyl-phenyl)-Δ³-butenon-2: Darstellung und Hydrierung desselben.

 O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 94.
- O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 94.

 4-(2',3'-Dimethyl-phenyl)-△³-butenon-2-oxim: Darstellung desselben. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 94.
- 4-2',3'-Dimethyl-phenyl)-△3-butanon-2-semikarbazon: Darstellung desselben.

 O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 95.
- 1,6-Dimethyl-3-phenyldihydrourazil: Darstellung desselben: K. Morsch. 64, 339.
- 3,4-Dimethylphenyl-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben.

 A. Verdinound E. Schadendorff. 65, 148.
- γ-(2,3-Dimethylphenyl)-α-methyl-buttersäure: Darstellung derselben; Ringschluß. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 96.
- γ-(2',3'-Dimethylphenyl)-α-methyl-buttersäurenitril: Darstellung und Verseifung desselben. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 96.
- 4,5-Dimethylphthalsäure: Darstellung derselben; Derivate. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 98.
- 3,4-Dimethylphthalsäureanhydrid: Bildung desselben aus Sapotalinchinon und synthetische Darstellung. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 86 u. f.
- 4,5-Dimethyl-phthalsäure-anhydrid: Darstellung desselben. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 97.
- 4,5-Dimethyl-phthalsäure-äthylimid: Darstellung desselben. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 98.
- 3,4-Dimethylphthalsäure-methylamid: Darstellung desselben. O. Brunner. H. Hofer und R. Stein. 63, 86.
- 4,5-Dimethylphthalsäure-methylimid: Darstellung desselben. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 98.
- 2,2-Dimethyl-propan-1-ol: Siehe auch tert.-Butylkarbinol.
- 4,5-Dimethyl-△4-tetrahydrophthalimid: Darstellung desselben. O. Brunner. H. Hofer und R. Stein. 63, 97.
- 4,5-Dimethyl-△4-tetrahydrophthalsäure: Darstellung derselben; Imid, Dehydrierung. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 97.
- 3,4-Dimethyl-△⁴-tetrahydrophthalsäureanhydrid: Darstellung desselben: Dehydrierung. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 87.
- 2,6-Dimethylzimtsäure: Versuch zur Darstellung derselben. F. Böck, G. Lock und K. Schmidt. 64, 411.
- N-Dimethyl-zimtsäureamid: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 384.
- 1,2-Dimethyl-4-zyanbenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohl-rausch und A. Pongratz. 64, 373.
- 1,3-Dimethyl-2-zyanbenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 372.
- 1,3-Dimethyl-4-zyanbenzol: Das Ramanspektrum desselben K. W. F. Kohl-
- rausch und A. Pongratz. 64, 372.

 1,3-Dimethyl-5-zyanbenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 372.
- 1,4-Dimethyl-2-zyanbenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 373.
- 1,4-Di-α-naphthyl-naphth-2-aldehyd: Darstellung desselben; Oxim. R. Weiss und J. Koltes. 65, 355.
- 1,4-Di-α-naphthyl-naphth-2-aldoxim: Darstellung desselben; Azetylderivat. R. Weiss und J. Koltes. 65, 356.
- 1,4-Di-α-naphthylnaphthalin-2,3-dikarbonsäureanhydrid: Darstellung desselben. R. Weiss und J. Koltes. 65, 354 u. 355.
- 1,4-Di-α-naphthyl-naphth-2-azetylaldoxim: Darstellung desselben. Abspaltung von Essigsäure. R. Weiss und J. Koltes. 65, 356.
- 1,4-Di-α-naphthyl-2-naphthonitril: Darstellung desselben. R. Weiss und J. Koltes. 65, 356.

1.4-Di-a-naphthyl-1,4-oxido-1, 2, 3, 4-tetrahydronaphthalin-2,3-dikarbonsäureanhydrid: Darstellung desselben. R. Weiss und J. Koltes. 65, 354. 2.4(oder 4,6)-Dinitro-5-amino-1,3-dibenzoylbenzol: Darstellung desselben. O. Di-

schendorfer und A. Verdino. 66, 276.

2.4-Dinitrobenzaldehyd: Darstellung desselben. F. Böck, G. Lock und K. Schmidt. 64, 409.

Dinitrobenzoylkoniin: Darstellung desselben. E. Späth und E. Adler. 63, 135. 2-(o,p-Dinitrobenzyl)-pyridin: Lichtempfindlichkeit desselben. A. Müller und M. Dorfman. 65, 420 u. f.

2.4-Dinitro-5,7-dimethyl-dibenzophenoxthin-6-disulfid. Darstellung E. Katscher und H. Lehr. 64, 241.

Dinitroso - trichlorathyliden - o, o' - diamino - biphenyl: Darstellung desselben.

R. Weiss und L. Chledowski. 65, 362. Dioktyl-malonsäure-diathylester: Darstellung desselben. O. Brunner und

G. Wiedemann. 66, 442. 2.5-Dioxy-benzophenon: Darstellung desselben. O. Dischendorfer. 66, 208.

2.5-Dioxy-1,4-dibenzoyl-benzol: Darstellung desselben. O. Dischendorfer.

66, 210. 3.6-Dioxy-1,2-dibenzoyl-benzol: Darstellung desselben. O. Dischendorfer. 66, 216.

4',4"-Dioxy-m-dibenzoylbenzol: Darstellung desselben. R. Weiss und C. Chle-

dowski. 65, 363. 4',4"-Dioxy-3',3"-diaitro-m-dibenzoylbenzol: Darstellung desselben. R. Weiss und L. Chledowski. 65, 364-365. 2,5-Dioxy-3-methyl-benzoesäure: Darstellung derselben. O. Dischendorfer

und A. Verdino. 66, 679.

0

lben.

u n-

ben.

64,

ben.

ung

er,

ind

63,

er,

е г.

er.

er.

Γ,

ie-

le-

k

1-

1-

]-

1-

-

9

3.4-Dioxyoktan: Darstellung desselben. E. Späth und E. Adler. 63, 139. Dioxy-5,6-okten-1: Bildung desselben, Hydrierung, Oxydation. E. Späth und E. Adler. 63, 138 u. 139.

1,12-Dioxyperylen: Darstellung desselben. A. Zinke und K. J. v. Schieszl. 67, 200.

2,11-Dioxy-perylen-3,10-chinon: Darstellung desselben. A. Zinke, F. Stimler und E. Reuss. 64, 421 und 422. Dioxy-stearinsäure: Isolierung derselben aus der Rinde der Esche. J. Bisko

und J. Zellner. 64, 15.

Diphenazin-thiazin: Darstellung desselben. G. Walter, R. Hübsch und H. Pollak. 63, 193.

1,2-Diphenyl-4-azetoxy-kumaron: Darstellung desselben. O. Dischendorfer.

1,2-Diphenyl-4-benzoyloxy-kumaron: Darstellung desselben. O. Dischendorfer. 66, 207. 2,3-Diphenyl-1,4-diazetyldioxy-naphthalin: Darstellung desselben und Verseifung.

R. Weiss und K. Bloch. 63, 46 und 47.

Diphenyl-p, p'-di-(karbaminsäure-cholesteryester): Darstellung desselben. A. V e rdino und E. Schadendorff. 65, 151.

2,3-Diphenyl-1,4-dioxynaphthalin: Darstellung desselben und Umwandlung in 2,3-Diphenyl-1,4-naphthochinon, in die Verb. C44H30O3 und 2,3-Diphenyl-1-naphthol. R. Weiss und K. Bloch. 63, 45 u. f. 1,4-Diphenyl-5,8-dioxy-phthalazin: Darstellung desselben. O. Dischen dor-

fer. 66, 217.

Diphenyl-homo-phthalid: Darstellung desselben. R. Weiss und K. Bloch. 63, 50 und 51.

Diphenylindon: Bildung desselben aus Diphenylphthalan-karbonsäure. R. Weiss und K. Bloch. 63, 49 und 50.

N-Diphenyl-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 65, 150.

2,3-Diphenyl-1,4-naphthochinon: Darstellung desselben und Umwandlung in die Verb. CaaH30O3. R. Weiss und K. Bloch. 63, 46 u. f.

2,3-Diphenyl-4-nitroso-1-naphthol: Darstellung desselben aus 2,3-Diphenyl-1-naphthol. R. Weiss und K. Bloch. 63, 48.

1,2-Diphenyl-4-oxy-kumaron: Darstellung desselben. O. Dischendorfer. 66,

E E

E

E

E

E

F

F

F

p-

p-

F

m

F

F

F

F

F

F

F

F

G

G

eı

G

- Diphenylphthalankarbonsäure: Darstellung derselben, Methylester, Reduktion und Umwandlung in Diphenylindon und o-Benzoyl-benzilsäure. R. Weiss und K. Bloch. 63, 48-50.
- Diphenylphthalankarbonsäure-methylester: Darstellung desselben. R. Weiss
- und K. Bloch. 63, 49. Dipikryl-2,4-dimerkapto-1, 3, 5-xylenol: Darstellung desselben. E. Katscher und H. Lehr. 64, 241
- Diploschistessäure: Über die Konstitution derselben. G. Koller und H. Hamburg. 65, 367-374.
- Di-i-propyläther: Zur Hydrolysegeschwindigkeit desselben. A. Skrabal und A. Zahorka. 63, 3 u. f.
- 1,2-Di-α-pyridyl-1,2-diphenyläthan: Bildung desselben. Müller M. Dorfman. 65, 428.
- Dithioharnstoff-kadmiumchlorid: Messung des Potentials des Kadmiums gegen Lösungen dieses Komplexsalzes; Abscheidung des Kadmiums auf verschiedenen Metallen. G. Walter, M. Ader und G. Reimer. 65, 66 u. f. Dithioharnstoffkuprochlorid: Ausflockung aus der Trithioharnstoffkuprochlorid-
- Lösung. G. Walter und E. Starfer. 65, 22 u. f.
- Dithioharnstoffzinkchlorid: Messung des Potentials des Zinks gegen Lösungen dieses Komplexsalzes; Abscheidung des Zinks auf verschiedenen Metallen. G. Walter, M. Adler und G. Reimer. 65, 65 u.f.
- 3,4-Di-p-toluylperylen: Darstellung desselben. A. Pongratz und G. Markgraf. 66, 179.
- 3,9-Di-p-toluylperylen: Darstellung desselben. A. Pongratz und G. Markgraf. 66, 179.
- 1,2-Di-p-tolyl-azeperylen: Darstellung desselben. A. Pongratz und G. Markgraf. 66, 180.
- 1,12-Dodekandiol: L. Schmid und Ch. Kemeny. 66, 3.

- Eis, natürliches: Untersuchungen über die Konzentration von D20 in demselben. E. Baroni und A. Fink. 65, 386-390.
- Eis, natürliches: Untersuchungen über die Konzentration von D2O in demselben. E. Baroni und A. Fink. 67, 131-136.
- Eis, natürliches: Untersuchungen über die Konzentration von D2O in demselben. E. Baroni und A. Fink. 67, 193-195.
- Eisen: Bestimmung der Temperaturabhängigkeit der Löslichkeit von Nickelstählen, Chromstählen und Manganstählen in geschmolzenem Zink. H. Grubitsch. 65, 122-128.
- Eisenzyanverbindungen, blaue: Über die Einwirkung von Oxalaten auf dieselben. M. Kohn, 66, 393-405.
- Eiweißkörper, einfachste: Über die Struktur derselben. E. Waldschmidt-Leitz. 66, 357-366.
- Elektrolyte, starke: Die Debyesche Theorie derselben. A. Musil. 67, 281 u.f. Elektronen, schnelle: Über Anomalien bei der Beugung derselben. H. Mark und H. Motz. 67, 13-23.
- Elektronenbeugung als Hilfsmittel der Strukturbestimmung organischer Substanzen. G. Natta, M. Baccaredda und R. Rigamonti. 66, 64-75.
- Elektroneninterferenzen: Bestimmung der Struktur einiger einfacher Moleküle mit Hilfe derselben. H. Boersch. 65, 311—337.
- β-Elemonsäure: Darstellung derselben; Oxim. M. Mladenović und J. Berkeš. 67, 38 u. f.
- -Elemonsäure: Darstellung derselben; Oxim. M. Mladenović. 64, 174 u.f. β-Elemonsäure-oxim: Darstellung desselben. M. Mladenović und J. Berk e š. 67, 39.
- γ-Elemonsäure-oxim: Darstellung desselben. M. Mladenović. 64, 175.
- Ergesterin: Isolierung desselben aus Polystictus velutinus Pers. O. Ruthner und J. Zellner. 66, 78.

Ergosterin: Vorkommen desselben in Gyrophora Dillenii. J. Zellner. 66, 81. Esche (Fraxinus excelsior L.): Über die Inhaltsstoffe der Rinde derselben. J. Bisko und J. Zellner. 64, 14-16.

Essigsäure: Über die Veresterungsgeschwindigkeiten von Alkoholen in derselben. A. Kailan und S. Schwebel. 63, 55 u. f.

Esigsäure-äthylester-azin: Darstellung desselben. W. Oberhummer. 63, 297 - 298.

Esterhydrolyse: Dieselbe in reinem Wasser. A. Skrabal. 67, 118-128. Everninsäuremethylester: Bildung desselben. G. Koller und H. Hamburg. 65. 377—378.

Farbsole, reinste: Zusammenhang von elektrochemisch-konstitutivem und kolloidem Aufbau derselben. W. Pauli und F. Lang. 67, 159-186.

Flores verbasci: Siehe Königskerzenblüten.

. 66.

ktion

eiss

eise

her

a m-

und

und

egen

hie-

rid-

gen

len.

rk-

rk-

rk-

en.

en.

n.

u-

n.

t-

f. k

1-

e

p-Fluor-anilin: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und G. Pr. Ypsilanti. 66, 297.

p-Fluor-anisol: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und G. Pr. Ypsilanti. 66, 304.

Fluorbenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 437.

p-Fluor-jod-benzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und G. Pr. Ypsilanti. 66, 297.

p-Fluor-nitrobenzol: Das Ramanspektrum desselben. W. Stockmair. 67, 102.

p-Fluor-phenol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und G. Pr. Ypsilanti. 66, 297.

Fluorsuboxyd: Bestimmung der Struktur desselben mit Elektroneninterferenzen. H. Boersch. 65, 323.

o-Fluortoluol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und

A. Pongratz. 63, 440. m-Fluortoluol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 440.

p-Fluortoluol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 440.

Formaldehyd: Einfluß desselben auf die durch KCl bewirkten Flockungen in Trithioharnstoffkuprochlorid-Lösungen. G. Walter und E. Storfer. 65,28 u.f. Formaldehyd: Der Einfluß desselben auf die Leitfähigkeit und Viskosität von Trithioharnstoffkuprochlorid-Lösungen. G. Walter und E. Storfer. 65, 36 - 52

Formononetin: Darstellung von Derivaten desselben. F. Wessely, F. Lechner und K. Dinjaški. 63, 205 u.f.

Fraxinus excelsior L.: Siehe Esche.

Fullererde: Uber die Sorption von Joddampf durch dieselbe. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 63, 111.

Furan-2,3-dikarbonsäure: Entstehung derselben beim Abbau von Sphondin und Sphondylin. E. Späth und A. F. J. Simon. 67, 350-351.

Furan-2,3-dikarbonsäure-dimethylester: Bildung desselben. F. Wessely und K. Dinjaški. 64, 137.

Furo-kumarine: Uber die Lichteinwirkung auf dieselben. F. Wessely und K. Dinjaški. 64, 131—142.

Geaster fimbriatus Fr.: Die Inhaltsstoffe des Pilzes. O. Ruthner und J. Zellner. 66, 76.

Glasstaub und Glaswolle: Über die Sorption von Joddampf durch dieselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 63, 110.

enol-Glutakonaldehyd-natrium: Darstellung desselben. A. Müller und M. Dorfman. 65, 421.

Glykokoll-Benzolsulfosäure: Darstellung der Verbindung. G. Machek. 66, 350.

- Glykokol-o-Kresolsulfosäure: Darstellung der Verbindung. G. Machek. 65. 437 u. 438.
- Glykokoll-m-Kresolsulfosäure: Darstellung der Verbindung. G. Machek. 65. 438 u. 439.
- Glykokoll-p-Kresolsulfosäure: Darstellung der Verbindung. G. Machek. 65.
- Glykokoll-p-Kresolsulfosaures Silber: Darstellung desselben, G. Machek. 65.
- Glykokoll-a-Naphthalinsulfosäure: Darstellung der Verbindung. G. Machek. 66, 352 u. 353.
- Glykokoll-β-Naphthalinsulfosäure: Darstellung der Verbindung. G. Machek. 66, 351 u. 352.

0

H

H

H

F

F

H

H

H

I

β

β,

β.

h

Is

Is

Is

J

- Glykokoll-\(\beta\)-Naphtholsulfos\(\text{aure}\): Darstellung der Verbindung. G. Machek. 65, 442.
- Glykokoll-Phenolsulfosäure: Darstellung der Verbindung. G. Machek. 65, 441. Glykokoll-Toluolsulfosäure: Darstellung der Verbindung. G. Machek. 66, 350.
- Glykokoll-m-Xylolsulfosäure: Darstellung der Verbindung. G. Machek. 66,
- Glykol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 65, 195.
- Glyptalharz, härtbares: Darstellung eines solchen. G. Walter. 64, 288.
- Gossypol: Reindarstellung und Derivate desselben. L. Schmid und S. Mar-
- gulies. 65, 394 u. f. Guajakol: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und G. Pr. Ypsilanti. 66, 303.
- Gyrophora Dillenii: Die Inhaltsstoffe der Flechte. J. Zellner. 66, 81-84.
- Gyrophorsäure: Isolierung derselben aus der Flechte Gyrophora Dillenii. J. Zellner. 66, 82.

H

- Halbmethyläther-orzindikarbonsäure: Bildung derselben. G. Koller
- H. Hamburg. 65, 378. Haselrinde: Über die Inhaltsstoffe derselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 64, 21 und 27.
- Hemellithol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 13.
- Hemimellithsäure: Bildung derselben durch Oxydation eines aus Sukzinin erhaltenen Kohlenwasserstoffes. L. Schmid und F. Tadros. 63, 211 u. 212.
- Hemimellithsäure-trimethylester: Darstellung desselben. L. Schmid und H. Körperth. 65, 349.
- n-Heptylchlorid: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 63, 268.
- Heracleum Sphondylium L.: Über die Kumarine der Wurzel der Pflanze. E. Späth und A. F. J. Simon. 67, 344-351.
- Hexaazetyl-hydro-gossypol: Darstellung desselben. L. Schmid und S. Margulies. 65, 396.
- Hexahydrolimoninsäure: Bildung derselben. G. Koller und H. Czerny. 67,
- Hexahydro-limoninsäure-methylester: Darstellung desselben. G. Koller und H. Czerny. 67, 265.
- Hexahydroperylen: Bildung desselben. A. Zinke und O. Benndorf. 64, 92. Hexamethyl-benzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 15.
- Hexamethylenglykol-dibenzoat: Bildung desselben. A. Franke, A. Kroupa und A. Schmid. 66, 429.
- Hexan: Die Ultraviolettabsorption des Systemes Azeton-Hexan. M. Pestemer. 65, 1-5.
- Hexan-Athylrhodanid: Die Ultraviolettabsorption dieses Systems. M. Pestemer und G. Schmidt. 65, 245-247.
- Hexazyanoferrosaure: Über die Reaktion zwischen derselben und Äthylalkohol. F. Hölzl und J. Krakora. 64, 97-105.

n-Hexylchlorid: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 63, 268.

65.

65,

65.

65,

ek.

k.

k.

41.

66.

nd

r-

1-

11.

nd

d

2

d

d

9.

d

Hexyl-dezyl-malonsäure-diäthylester: Darstellung desselben. O. Brunner und G. Wiedemann. 66, 441.

a-Hexyl-dodezylalkohol: Darstellung desselben. O. Brunner und G. Wiedemann. 66, 442.

n-Hexyljodid: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 65, 195.

α-Hexyl-laurinsäure: Darstellung derselben. O. Brunner und G. Wiedemann. 66, 441. α-Hexyl-laurinsäure-amid: Darstellung desselben. O. Brunner und G. Wiede-

mann. 66, 442. α-Hexyl-laurinsäure-äthylester: Darstellung desselben. O. Brunner und

G. Wiedemann. 66, 441.

Hippursäure: Über die Einwirkung von aromatischen Oxysulfosäuren auf die-

selbe. G. Machek. 65, 433—442. Hippursäure: Über die Einwirkung von aromatischen Sulfosäuren auf dieselbe.

G. Machek. 66, 350 u. f.

Hydrogessynol: Darstellung desselben: Derivate L. Schmid und S. Mar-

Hydrogossypol: Darstellung desselben; Derivate. L. Schmid und S. Margulies. 65, 395.
Hydrochinon: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und

A. Pongratz. 65, 15. Hydrochinon: Über die Kondensation desselben mit Benzoin. O. Dischen-

dorfer. 66, 201-217. Hydrochinon-dimethyläther: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 17.

Hydrochinon-monomethyläther: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und G. Pr. Ypsilanti. 66, 303.

Hydrolyse: Uber die Esterhydrolyse in reinem Wasser. A. Skrabal. 67, 118-128.

Hydroxydfällung: Potentiometrische Verfolgung derselben. E. Hayek. 65, 233-238.

Hydroxyoleon: Bildung desselben. G. Breuer und K. Weinmann. 67, 44. Hypogymnole: Inhaltsstoffe von Parmelia physodes L. J. Zellner. 64, 9 u. 10.

1

Iminoather, aliphatische: Reaktion derselben mit Hydrazin. W. Oberhum-mer. 63, 285-300.

β, β'-Imino-dipropionsäure-diamid: Bildung desselben. K. Morsch. 63, 227.
 β, β'-Imino-dipropionsäure-diamid-chloroplatinat: Darstellung desselben. K. Morsch. 63, 227.

β, β'-Imino-dipropionsäure-dimethylester: Darstellung desselben. K. Morsch. 63, 224 u. 225.

β, β'-Imino-dipropionsäure-dimethylester-hydro-chlorid: Bildung desselben. K. Morsch. 63, 225.

Induktion, chemische: A. Skrabal. 66, 129-168.

Isobergapten: Isolierung desselben aus der Wurzel von Heracleum Sphondylium L. E. Späth und A. F. J. Simon. 67, 349.

Isolimonin: Reindarstellung desselben. G. Koller und H. Czerny. 67, 267. Isopimpinellin: Isolierung desselben aus der Wurzel von Heracleum Sphondylium L. E. Späth und A. F. J. Simon. 67, 350.

1

Jed: Über die Sorption von Joddampf durch einige anorganische Stoffe. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 63, 99-116.

Die Sorption des Dampfes desselben durch Faserstoffe. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 64, 41-52.

Uber die Färbung des Marmors im Dampf desselben und über die Natur der Politurschichte. E. Beutel, H. Haberlandt und A. Kutzelnigg. 64, 53-60.

- Jod: Das Verhalten der Zellulose gegen dasselbe. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 66, 252.
- Das Liesegang-Phänomen bei der Fällung desselben in Abwesenheit eines Gels. Binayendra Nath Sen. 67, 10-12.
- o-Jod-anisol: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und G. Pr. Ypsilanti. 66, 305.
- m-Jod-anisol: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und G. Pr. Ypsilanti. 66, 306.
- p-Jod-anisol: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und G. Pr. Ypsi-
- lanti. 66, 306. Jod-I-Chlorid: Das Verhalten der Zellulose gegen dasselbe. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 66, 252.
- Jodessigsäure: Über die Veresterungsgeschwindigkeiten derselben. A. Kailan und L. Jungermann. 64, 213 u.f.
- Jodionenkatalyse des Deuteriumperoxyds: E. Abel, O. Redlich und W. Stricks. 65, 380-385.
- 2-Jod-3-oxy-benzaldehyd: Darstellung desselben. G. Lock. 67, 325.
- 2-Jod-3-oxy-benzoesäure: Bildung derselben. G. Lock. 67, 326. 2-Jod-3-oxy-benzylalkohol: Darstellung desselben. G. Lock. 67, 326.
- Jodsäure: Oxydation von Oxalsäure durch dieselbe unter Störung der stationären Einstellung des Reaktionszwischenstoffes. E. Abel und L. Blumenkranz. 66, 181—192.
- o-Jodtoluol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 442.
- m-Jodtoluol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 442.
- p-Jodtoluol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 442.
- Jonengleichgewichte: Über die optische Bestimmung derselben in verdünnter alkoholischer Lösung. Ph. Gross, A. Jamöck und F. Patat. 63, 117 - 126
- Judendorn (Zizyphus vulgaris Lam.): Über die Inhaltsstoffe der Rinde der Pflanze. J. Bisko und J. Zellner. 64, 12 u. f.

Siehe auch C . . .

- Kadmium: Messung seines Potentials gegen Lösungen von Dithioharnstoffkadmiumchlorid; Abscheidung desselben auf verschiedenen G. Walter, M. Adler und G. Reimer. 65, 66 u. f.
- Kalium: Über das Leitvermögen und die Löslichkeitsverhältnisse in dem ternären System Natrium-Kalium Ammoniak. F. Griengl, F. und K. Steyskal. 63, 394-426.
- Kalomel: Über die Sorption von Joddampf durch dasselbe. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 63, 109.
- Kalziumverbindungen: Über die Sorption von Joddampf durch dieselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 63, 107 u. f.
- Kaolin: Uber die Sorption von Joddampf durch dasselbe. E. Beutel und
- A. Kutzelnigg. 63, 111. Kaprarsäure: Identität eines Derivates derselben mit Dimethyläther-zetrarsäuremethylester. G. Koller und K. Pöpl. 64, 2.
- Kaprarsäure: Isolierung derselben aus Parmelia physodes L. J. Zellner. 64, 7.
- Kaproylessigester: Darstellung desselben. A. Frank, A. Kroupa und O. Schmid. 66, 412.
- p-Karbäthoxy-äthylester-phenyl-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 65, 146.
- 1-Karbäthoxy-oxy-naphthalin-5-sulfosäure-äthylester: Darstellung desselben. E. Jusa und L. Grün. 64, 284.
- 1-Karbäthoxy-oxy-3-merkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und L. Grün. 24, 277.

2-Karbäthoxy-oxy-7-merkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 260.

e l-

les

i-

i-

i-

nd

n

nd

0-

11-

nd

nd

ıd

P

3.

er

d

-

d

- 2-Karbäthoxy-oxy-8-merkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 256.
- 1-Karbäthoxy-oxy-3-methylmerkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und L. Grün. 64, 278.
- 2-Karbäthoxy-oxy-6-methylmerkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 264.
- 2-Karbäthoxy-oxy-7-methylmerkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer 64, 261.
- 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 257.
- 1-Karbäthoxy-oxy-naphthalin-3-disulfid: Darstellung desselben. E. Jusa und L. Grün. 64, 278.
- 2-Karbäthoxy-oxy-naphthalin-7-disulfid: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 261.
- 2-Karbäthoxy-oxy-naphthalin-8-disulfid: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 256.
- 1-Karbäthoxy-oxy-naphthalin-3-sulfanilid: Darstellung desselben. E. Jusa und L. Grün. 64, 276.
- 1-Karbäthoxy-oxy-naphthalin-3-sulfosäureäthylester: Darstellung desselben. E. Jusa und L. Grün. 64, 275.
- 2-Karbäthoxy-oxy-naphthalin-7-sulfochlorid: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 260.
- 1-Karbäthoxy-oxy-3-pikrylmerkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und L. Grün. 64, 278.
- 1-Karbäthoxy-oxy-4-pikrylmerkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und L. Grün. 64, 282.
- 1-Karbäthoxy-oxy-5-pikrylmerkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und L. Grün. 64, 284.
- 2-Karbäthoxy-oxy-6-pikrylmerkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 264.
- 2-Karbäthoxy-oxy-7-pikrylmerkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 261.
- 2-Karbäthoxy-oxy-8-pikrylmerkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 256.
- 1-Karboxymethylen-oxy-4-thioglykolsäure: Darstellung derselben. E. Jusa und L. Grün. 64, 283.
- 5-Karboxymethylmerkapto-4-karboxymethyl-oxy-1,3-dimethylbenzol: Darstellung desselben. E. Katscher und H. Lehr. 64, 246.
- Karboxy-methylmerkapto-m-xylenol: Darstellung desselben. E. Katscher und H. Lehr. 64, 245.
- o-Karboxyphenyl-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 65, 146.
- 3-(o-Karboxyphenyl-karbaminsäure)-cholsäure-äthylester: Darstellung desselben.
 A. Verding und E. Schadendorff. 66, 173.
- Kautschuk: Zustands-(Dehnungs-)Gleichung desselben. E. Guth und H. Mark. 65, 117 u. f.
- Keratin: Über die Einwirkung des flüssigen Broms auf dieselbe. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 65, 210.
- Keratine: Über die Schwefelbleireaktion derselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 64, 183-190.
- 8-Ketokaprinsäure: Bildung derselben. A. Franke, A. Kroupa und O. Schmid. 66, 417 u. 418.
- Kettenmoleküle: Zur innermolekularen Statistik bei diesen. E. Guth und H. Mark. 65, 93-121.
- Kohlensäure-di-cholesterylester: Darstellung desselben. E. Schadendorff und A. Verdino. 65, 346.
- Kohlenstoffoxysulfid: Bestimmung der Struktur desselben mit Elektroneninterferenzen. H. Boersch. 65, 317.

- Kohlensuboxyd: Bestimmung der Struktur desselben mit Elektroneninterferenzen. H. Boersch. 65, 314.
- Kohlensuboxyd. Gasanalytische Methoden zur Bestimmung desselben neben Kohlendioxyd, Kohlenoxyd und Sauerstoff. A. Klemenc, R. Wechsberg und G. Wagner. 65, 405—410.
- Kohlensuboxyd: Über die Darstellung desselben. A. Klemenc, R. Wechsberg und G. Wagner. 66, 337—344.
- Kolumbin: Versuche zur Reindarstellung desselben; Derivate. F. Wessely,
- K. Dinjaški, W. Isemann und G. Singer. 66, 95 u. f. i-Kolumbin: Darstellung desselben. F. Wessely, K. Dinjaški, W. Isemann und G. Singer. 66, 103 u.f.
- Kolombowurzel: Über die Bitterstoffe derselben; Kolumbin. F. Wessely, K. Dinjaški, W. Isemann und G. Singer. 66, 87-110.
- Komplexsalz: Über die Austauschbarkeit der Wasserstoffatome des Koordinationsraumes eines solchen und des Wassers. O. Bankowski, 62, 262-266.
- Kongokorinth G.: Über die kolloiden Eigenschaften seines azidoiden Farbsoles. W. Pauli und F. Lang. 67, 173 u. f.
- Kongorot: Über das azidoide Farbsol desselben und seine kolloiden Eigenschaften. W. Pauli und F. Lang. 67, 162 u. f.
- Kongorubin: Über das azidoide Farbsol desselben und seine kolloiden Eigen-
- schaften. W. Pauli und F. Lang. 67, 173 u. f. Konhydrin: Umwandlung desselben in Koniin. E. Späth und E. Adler. 63, 135.
- Konhydrin-methin: Darstellung desselben, Einwirkung von H2O; Pikrat. E. Späth und E. Adler. 63, 136 u. 137.
- Konhydrin-methin-jodmethylat: Darstellung desselben und Einwirkung von Silberoxyd. E. Späth und E. Adler. 63, 137.

 Konhydrin-methin-pikrat: Darstellung desselben. E. Späth und E. Adler.
- 63, 137.
- Königskerzenblüten: Das Vorkommen von 1,4-Tetradekandikarbonsäure in denselben. L. Schmid und Ch. Kemeny. 66, 1-5.
- Korrosion: Über die Einwirkung organischer flüssiger binärer Systeme auf Metalle. L. Sladović. 64, 35-40.
- o-Kresol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz 63, 439.
- m-Kresol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 440.
- p-Kresol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 440.
- m-Kresol-Anilin: Die Ultraviolettabsorption dieses Systems in Äthanol. P. Bernstein. 65, 248-251.
- o-Kresyl-methyl-äther: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und G. Pr. Ypsilanti. 66, 304.
 m-Kresyl-methyläther: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und
- G. Pr. Ypsilanti. 66, 304. resyl-methyläther: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und p-Kresyl-methyläther: G. Pr. Ypsilanti. 66, 304.
- Krotonsäuremethylester: Über die Verseifungsgeschwindigkeit der beiden isomeren Ester. A. Skrabal und W. Stockmair. 63, 244-254.
- Kupfer: Über die Einwirkung organischer flüssiger binärer Systeme auf dasselbe. L. Sladović. 64, 35-40.
 Kupfer: Messung seines Potentials gegen Lösungen von Trithioharnstoffkupro-
- chlorid; Abscheidung desselben auf verschiedenen Metallen. G. Walter, M. Adler und G. Reimer. 65, 61 u. f.
- Kupfer(II)-chlorid: Färbungen, die in den Systemen Kupfer(II)-chlorid-Halogenwasserstoffsäure-Wasser-Alkohol (Äther, Aldehyd, Keton, Säure, Ester) auftreten. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 65, 82-90.
- Kupferhydroxyd: Über die Kristallisation und Wasserabspaltung desselben. E. Hayek. 67, 352-355.
- Kupfer-I-jodid: Uber die Sorption von Joddampf durch dasselbe. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 63, 111.

L

ren-

ben

h s-

h s-

ly,

8 0-

ly,

ns-

266.

rb-

en-

en-

er.

at.

on

r.

n-

uf

nd

nd

nd

I.

d

d

d

- Laktoflavin: Über die Konstitution desselben. P. Karrer. 66, 383 u. f. Leitfähigkeit: Über dieselbe von starken Säuren in Gemischen aus schwerem und leichtem Wasser. A. Fink, Ph. Gross und H. Steiner. 66, 111-118.
- Leitfähigkeit, elektrolytische: Präzisionsmethode der Messung derselben. W. Fink und Ph. Gross. 63, 271-284.
- Lekanorsäure: Trennung derselben von der Diploschistessäure. G. Koller und H. Hamburg. 65, 371 u. 372.
- Leuzin-β-Naphthalinsulfosäure: Darstellung der Verbindung. G. Machek. 66, 354 u. 355.
- Leuzin-Toluolsulfosäure: Darstellung der Verbindung. G. Machek. 66, 354. Liesegang-Phänomen: Dasselbe bei der Fällung von Jod in Abwesenheit eines Gels. Binayendra Nath Sen. 66, 10—12.
- Lignozerylalkohol: Isolierung desselben aus der Haselrinde. O. Brunner und R. Wöhrl. 64, 24.
- Lignozerylazetat: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 64, 25.
- Lignozeryl-3,4-dimethoxyphenyl-urethan: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 64, 25.
- Lignozeryl-p-methoxyphenyl-urethan: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 64, 25.
- Limonin: Die Reindarstellung, Zusammensetzung und Umwandlungen desselben. G. Koller und H. Czerny. 67, 255 u. f.
- i-Limonin: Siehe Isolimonin. Lithium: Über das Litvermögen und die Löslichkeitsverhält:
- Lithium: Über das Litvermögen und die Löslichkeitsverhältnisse im ternären System Natrium-Lithium-Ammoniak. F. Griengl, F. und K. Steyskal. 63, 394—426.
- Lophophorin: Isolierung desselben aus dem Gemenge der Anhaloniumbasen. E. Späth und F. Becke. 66, 334.

M

- Magnesiumoxyd: Über die Sorption von Joddampf durch dasselbe. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 63, 102 u. f.
- Manganstahl: Bestimmung der Temperaturabhängigkeit der Löslichkeit desselben in geschmolzenem Zink. H. Grubitsch. 65, 122-128.
- Mannit: Isolierung desselben aus Geaster fimbriatus Fr. O. Ruthner und J. Zellner. 66, 76.
- Mannit: Vorkommen desselben in der Flechte Gyrophora Dillenii. J. Zellner. 66, 83.
- Marasmin: Nachweis der Identität desselben mit l-Leucin. E. Späth und J. Zellner. 64, 123-125.
- Marmor: Über die Färbung desselben im Joddampf und über die Natur der Politurschichte. E. Beutel, H. Haberlandt und A. Kutzelnigg. 64, 53-60.
- Mechanik, chemische: Die instabilen Zwischenprodukte und die klassische chemische Mechanik. A. Skrabal. 64, 289-332.
- Mellophansäure: Bildung derselben aus 1, 2, 5, 6-Tetramethyl-naphthalin.
 O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 91.
- asymm-Merkapto-m-xylenol: Darstellung desselben. E. Katscher und H. Lehr. 64, 245.
- Mescalin: Isolierung desselben aus dem Gemenge der Anhaloniumbasen. E. Späth und F. Becke. 66, 333.
- Mesitylen: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 13.
- A. Pongratz. 65, 13. Methan: Die kritische Temperatur desselben. J. Harand. 65, 172.
- p-Methoxy-benzoesäure-chlorid: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch, A. Pongratz und W. Stockmair. 67, 110.
- p-Methoxy-benzonitril: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und G. Pr. Ypsilanti. 66, 306.

- 4-Methoxy-6-benzoyl-1,2-diphenyl-kumaron: Darstellung desselben. O. Dischendorfer und A. Verdino. 66, 280.
- p-Methoxybenzyl-4-oxy-2-methoxy-phenylketon: Darstellung desselben. F. Wessely, F. Lechner und K. Dinjaški. 63, 209.
- Methoxy-methyl-senföl: Die Ultraviolettabsorption desselben. M. Pestemer und B. Litschauer. 65, 239-244.
- 2-Methoxynaphthalin-naphthaloylsäure: Darstellung derselben. W. Knapp. 67, 339.
- 2-Methoxy-1,8-naphthaloyl-naphthalin: Darstellung desselben. W. Knapp. 67, 340.
- p-Methoxyphenyl-isozyanat: Darstellung desselben und Einwirkung auf Alkohole. O. Brunner und R. Wöhrl. 63, 376 u. f.
- p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-allylester: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 63, 380.
- p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-n-amylester: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 63, 378.
- p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-äthylester: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 63, 377.
- p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-benzylester: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 63, 380.
- p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-n-butylester: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 63, 377.
- p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-i-butylester: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 63, 377.
- p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben. 0. Brunner und R. Wöhrl. 63, 380.
- p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 65, 147.
 p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-n-dezylester: Darstellung desselben. O. Brun-
- n er und R. Wöhrl. 63, 378. p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-n-dodezylester: Darstellung desselben. O. Brun-
- n er und R. Wöhrl. 63, 378. p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-dokosylester: Darstellung desselben. O. Brun-
- n er und R. Wöhrl. 63, 379. p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-n-heptylester: Darstellung desselben. O. Brun-
- n er und R. Wöhrl. 63, 378.

 p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-n-hexadezylester: Darstellung desselben. O.
 Brunner und R. Wöhrl. 63, 379.
- p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-n-hexylester: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 63, 378.
- p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-methylester: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 63, 376.
- p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-n-oktadezylester: Darstellung desselben. O Brunner und R. Wöhrl. 63, 379.
- p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-n-oktylester: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 63, 378.
- p-Methoxy-phenylkarbaminsäure-phenylester: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 63, 380.
- p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-n-propylester: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 63, 377.
- p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-i-propylester: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 63, 377.
- p-Methoxy-phenylkarbaminsäure-n-tetradezylester: Darstellung desselben. O Brunner und R. Wöhrl. 63, 379.
- p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-tetrakosylester: Darstellung desselben. O. Brunner und R. Wöhrl. 63, 379.
- p-Methoxy-pulvinsäure-dilakton: Darstellung desselben und Umwandlung in Pinastrinsäure. G. Koller und A. Klein. 63, 214 u. 215.
- p-Methoxy-pulvinsäure-dinitril: Darstellung desselben und Umwandlung in Pinastrinsäure. G. Koller und A. Klein. 63, 214 u. 215.

Methylalkohol: Die elektromotorische Kraft einer Silber-Silbernitratkonzentrationskette mit Methylalkohol als Lösungsmittel. R. Müller, H. Kumpfmiller, E. Pinter und B. v. Seebach. 63, 319 u. f.

hen-

Wes-

mer

0. 67,

. 67.

hole.

ner

run-

un-

u n-

u n-

u n-

0.

e r-

u n-

u n-

1 n-

1 n-

0.

n-

n-

0.

n-

n-

n-

n-

).

n

n

Methylamin: Einwirkung desselben auf Akrylsäure-methylester. K. Morsch. 63, 229 u. f.

β, β'-Methylamino-dipropionsäure-dimethylester-hydrochlorid: Darstellung desselben. K. Morsch. 63, 231.

β-Methylamino-propionsäure: Darstellung derselben. K. Morsch. 63, 233.

β-Methylamino-propionsäure-methylamid: Bildung desselben. K. Morsch. 63, 232.

β-Methylamino-propionsäure-methylamid-hydrochlorid: Darstellung desselben. K. Morsch. 63, 232.

β-Methylaminopropionsäure-methylester: Darstellung desselben. K. Morsch. 63, 231.

Methyl-2-äthyl-△¹-dihydronaphthalin: Darstellung und Dehydrierung desselben.
 O. Brunner und F. Grof. 64, 77 u. 78.

2-Methyl-1-äthyl-△¹-dihydronaphthalin: Darstellung und Dehydrierung desselben.

O. Brunner und F. Grof. 64, 79.

1-Methyl-2-äthyl-△¹-dihydronaphthalin-styphnat: Darstellung desselben. O. Brunner und F. Grof. 64, 78.

2-Methyl-1-äthyl-△¹-dihydronaphthalin-styphnat: Darstellung desselben. O. Brunner und F. Grof. 64, 79.

2-Methyl-6-äthyl-4-keto-1, 2, 3, 4-tetrahydronaphthalin: Darstellung desselben. O. Brunner und F. Grof. 66, 436.

1-Methyl-2-äthyl-naphthalin: Darstellung desselben; Derivate. O. Brunner und F. Grof. 64, 78.

2-Methyl-1-äthyl-naphthalin: Darstellung desselben; Derivate. O. Brunner und F. Grof. 64, 79.

2-Methyl-6-äthyl-naphthalin: Darstellung desselben. O. Brunner und F. Grof. 66, 437.

1-Methyl-2-äthyl-naphthalin-pikrat: Darstellung desselben. O. Brunner und F. Grof. 64, 78.

2-Methyl-1-äthyl-naphthalin-pikrat: Darstellung desselben. O. Brunner und F. Grof. 64, 79.

2-Methyl-6-äthyl-naphthalin-pikrat: Darstellung desselben. O. Brunner und F. Grof. 66, 437.

2-Methyl-6-äthyl-naphthalin-styphnat: Darstellung desselben. O. Brunner und F. Grof. 66, 437.

2-Methyl-6-äthyl-1,2,3,4-tetrahydronaphthalin: Darstellung desselben. O. Brunner und F. Grof. 66, 436.

p-Methyl-β-äthyl-zimtsäure-äthylester: Darstellung und Reduktion desselben.

O. Brunner und F. Grof. 64, 30 u. 31.

Methylbenzylketon: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 381.

p-Methyl-benzylazeton: Darstellung und Reduktion desselben. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 88 u. 89.

2-Methyl-butan-1-ol: Siehe auch sek.-Butylkarbinol.

3-Methyl-butan-2-ol: Siehe auch Methyl-i-propylkarbinol. 2-Methyl-butan-2-thiol: Siehe auch tert.-Amyl-merkaptan.

1, Methyl-4-chlor-2-amino-benzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch, W. Stockmair und Gr. Pr. Ypsilanti. 67, 91.

1-Methyl-4-chlor-2-brombenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch, W. Stockmair und Gr. Pr. Ypsilanti. 67, 91.

2-Methyl-1-chlor-butan: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 65, 195.

Methylchlorid: Die kritische Temperatur desselben. J. Harand. 65, 171 u. f. 1-Methyl-4-chlor-2-jodbenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch, W. Stockmair und Gr. Pr. Ypsilanti. 67, 91.

1-Methyl-4-chlor-oxybenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohl-rausch, W. Stockmair und Gr. Pr. Ypsilanti. 67, 91.

- Methyl-dimethylen-triphenyl-methan: Darstellung desselben. R. Weiss und F. Müller. 65, 136.
- Methylenchlorid: Die kritische Temperatur desselben. J. Harand. 65, 171 u. f. Methylformononetin: Darstellung desselben. F. Wessely, F. Lechner und K. Dinjaški. 63, 207.
- β,β'-Methylimino-dipropionsäure-dimethylester: Bildung desselben. K. Morsch. 63, 231.
- 2-Methyl-1-keto-1,2,3,4-tetrahydronaphthalin: Darstellung desselben und Einwirkung von Äthylmagnesiumbromid. O. Brunner und F. Grof. 64, 79. 7-Methyl-1-keto-1,2,3,4-tetrahydronaphthalin: Darstellung desselben; Einwirkung
- von Athylmagnesiumbromid. O. Brunner und F. Grof. 64, 33 u. 34.
- N-Methyl-konhydrinjodmethylat: Darstellung desselben und Einwirkung von Silberoxyd. E. Späth und E. Adler. 63, 136.
- 1-Methyl-3-phenyldihydrourazil: Darstellung desselben. K. Morsch. 64, 338. Methyl-phenyl-karbinol: Über die Veresterungsgeschwindigkeit desselben in Essigsäure. A. Kailan und S. Schwebel. 63, 55 u. f.
- Methyl-phenylkarbinol: Über die Veresterungsgeschwindigkeit desselben in Ameisensäure. A. Kailan und F. Adler. 63, 166 u. f.
- 1-Methylphenyl-3-[kohlensäure-cholesterylester]: Darstellung desselben. E. Schadendorff und A. Verdino. 65, 343.
- 1-Methylphenyl-4-[kohlensäure-cholesterylester]: Darstellung desselben. Schadendorff und A. Verdino. 65, 343.
- 2-Methyl-propan-2-thiol: Siehe auch tert.-Butylmerkaptan.
- rausch und F. Köppl. 63, 270.

 Luli-propylkarbinol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohl-Methyl-n-propyl-karbinol: Das
- Methyl-i-propylkarbinol: Das rausch und F. Köppl. 63, 270.
- 5-Methyl-pyrogaliol: Darstellung desselben. G. Koller und H. Hamburg. 65, 374.
- 5-Methyltetrazol: Darstellung desselben. W. Oberhummer. 63, 299 u. 300. o-Methylzimtsäure: Darstellung derselben. F. Böck, G. Lock und K. 410. Schmidt. 64,
- m-Methylzimtsäure: Darstellung derselben. F. Böck, G. Lock und K. Schmidt. 64, 410.
- Darstellung derselben. F. Böck, G. Lock und K. p-Methylzimtsäure: Schmidt. 64, 411.
- Monodeuterobenzol: Die Streuspektren und Schwingungen desselben. O. Redlich und W. Stricks. 67, 214 u.f.
- Mykose: Isolierung derselben aus Polystictus velutinus Pers. O. Ruthner und J. Zellner. 66, 79.

N

- Nachtblau: Über die kolloiden Eigenschaften seines Soles. W. Pauli und F. Lang. 67, 167 u. f.
- α-Naphthoyl-o-benzoesäure: Darstellung derselben. R. Weiss und J. Koltes. 65, 353.
- 1,8-Naphthaloyl-naphthalin: Darstellung desselben. W. Knapp. 67, 337.
- α-Naphthyl-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 65, 148.
- β-Naphthyl-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadenderff. 65, 149.
- 3-(α-Naphthyl-karbaminsäure)-cholsäure-äthylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 66, 173.
- α-Naphthyl-kohlensäure-cholesterylester: Darstellung desselben. E. Schadendorff und A. Verdino. 65, 346.
- β-Naphthyl-kohlensäure-cholesterylester: Darstellung desselben. E. Schadendorff und A. Verdino. 65, 346.
- 3-(β-Naphthyl-kohlensäure)-cholsäure-äthylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 66, 175.

Natrium: Über das Leitvermögen und die Löslichkeitsverhältnisse in den beiden ternären Systemen Natrium-Kalium-Ammoniak und Natrium-Lithium-Ammoniak zwischen — 40 und — 70°. F. Griengl, F. und K. Steyskal. 63, 394—426.

und

u. f

und

sch.

Ein-

kung

Von

338.

in

mei-

ha-

E.

hl-

h l-

rg.

K.

K.

K.

d-

nd

ıd

3.

0

- Natriumsulfat: Leitfähigkeit einer wässrigen Lösung desselben bei 18°. W. Fink und Ph. Gross. 63, 279 u. f.
- Neutralsalze, LiCl, CaCl₂, HgCl₂: Einfluß derselben auf die Veresterungsgeschwindigkeit der Benzoesäure in äthylalkoholischer Salzsäure. A. Kailan und V. Kirchner. 64, 191—212.
- Nickelstahl: Bestimmung der Temperaturabhängigkeit der Löslichkeit desselben in geschmolzenem Zink. H. Grubitsch. 65, 122-128.
- o-Nitrobenzoesäure: Leitfähigkeit einer wässrigen Lösung derselben bei 18°; Dissoziationskonstante. W. Fink und Ph. Gross. 63, 281 u. f.
- o-Nitrobenzoesäure-äthylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und W. Stockmair. 66, 326.
- m-Nitrobenzoesäure-äthylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und W. Stockmair. 66, 326.
- p-Nitrobenzoesäure-äthylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und W. Stockmair. 66, 326.
- Nitrobenzol: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und W. Stockmair. 67, 100.
- 4'-Nitrobenzol-1',1-azo-2-oxy-6-merkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 265.
- 4'-Nitrobenzol-1',1-azo-2-oxy-6-merkapto-naphthalin: Das Absorptionsspektrum desselben. A. Luszczak und L. Grün. 64, 349 u. f.
- 4'-Nitrobenzol-1',1-azo-2-oxy-7-merkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer, 64, 263.
- 4'-Nitrobenzol-1',1-azo-2-oxy-7-merkapto-naphthalin: Das Absorptionsspektrum desselben. A. Luszczak und L. Grün. 64, 349 u. f.
- 4'-Nitrobenzol-1',1-azo-2-oxy-8-merkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 259.
- 4'-Nitrobenzol-1',1-azo-2-oxy-8-merkapto-naphthalin: Das Absorptionsspektrum desselben. A. Luszczak und L. Grün. 64, 349 u. f.
- 4'-Nitrobenzol-1',2-azo-1-oxy-merkapto-naphthalin: Das Absorptionsspektrum desselben. A. Luszczak und L. Grün. 64, 349 u. f.
- 4'-Nitrobenzol-1',2-azo-1-oxy-3-merkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und L. Grün. 64, 281.
- 4'-Nitrobenzol-1',2-azo-1-oxy-3-merkapto-naphthalin: Das Absorptionsspektrum desselben. A. Luszczak und L. Grün. 64, 349 u. f.
- 4'-Nitrobenzol-1',2-azo-1-oxy-4-merkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E Jusa und L. Grün. 64, 283.
- 4'-Nitrobenzol-1',2-azo-1-oxy-5-merkaptonaphthalin: Das Absorptionsspektrum desselben. A. Luszczak und L. Grün. 64, 349 u. f.
- 4'-Nitrobenzol-1',2-azo-1-oxy-5-merkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und L. Grün. 64, 285 u. 286.
- 4'-Nitrobenzol-1',1-azo-2-oxy-methylmerkapto-naphthalin: Das Absorptionsspektrum desselben. A. Luszczak und L. Grün. 64, 349 u. f.
- 4'-Nitrobenzol-1',1-azo-2-oxy-6-methylmerkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 266.
- 4'-Nitrobenzol-1',1-azo-2-oxy-6-methylmerkapto-naphthalin: Das Absorptionsspektrum desselben. A. Luszczak und L. Grün. 64, 349 u. f.
- 4'-Nitrobenzol-1',1-azo-2-oxy-7-methylmerkapto-naphthalin. E. Jusa und G. Breuer. 64, 264.
- 4'-Nitrobenzol-1',1-ano-2-oxy-7-methylmerkapto-naphthalin: Das Absorptionsspektrum desselben. A. Luszczak und L. Grün. 64, 349 u. f.
- 4'-Nitrobenzol-1',1-azo-2-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 260.
- 4'-Nitrobenzol-1',2-azo-1-oxy-3-methylmerkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und L. Grün. 64, 281.
- 4'-Nitrobenzol-1',2-azo-1-oxy-3-methylmerkapto-naphthalin: Das Absorptionsspektrum desselben. A. Luszczak und L. Grün. 64, 349 u. f.

4'-Nitrobenzol-1',2-azo-1-oxy-4-methylmerkapto-naphthalin: Darstellung desselben E. Jusa und L. Grün. 64, 283 u. 284.

3-

3-

1.

1

n

p

1

n

- 4'-Nitrobenzol-1',2-azo-1-oxy-4-methylmerkapto-naphthalin: Das Absorptionsspektrum desselben. A. Luszczak und L. Grün. 64, 349 u. f.
- 4'-Nitrobenzol-1',2-azo-1-oxy-5-methylmerkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und L. Grün. 64, 286.
- 4'-Nitrobenzol-1',2-azo-1-oxy-5-methylmerkapto-naphthalin: Das Absorptionsspektrum desselben. A. Luszczak und L. Grün. 64, 349 u. f.
- m-Nitro-benzonitril: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und W. Stockmair. 67, 102.
- p-Nitrobenzonitril: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und W. Stockmair. 67, 102.
- 2-Nitro-benzylalkohol: Über die Veresterungsgeschwindigkeit desselben in Essigsäure. A. Kailan und S. Schwebel. 63, 55 u. f.
- o-Nitrobenzylalkohol: Über die Veresterungsgeschwindigkeit desselben in Ameisensäure. A. Kailan und F. Adler. 63, 162 u. f.
- 3-Nitrobenzylalkohol: Über die Veresterungsgeschwindigkeit desselben in Essigsäure. A. Kailan und S. Schwebel. 63, 55 u. f.
- m-Nitrobenzylalkohol: Über die Veresterungsgeschwindigkeit Ameisensäure. A. Kailan und F. Adler. 63, 165 u. f.
- 4-Nitrobenzylalkohol: Über die Veresterungsgeschwindigkeit desselben in Essigsäure. A. Kailan und S. Schwebel. 63, 55 u. f. litrobenzylalkohol: Über die Veresterungsgeschwindi
- p-Nitrobenzylalkohol: Über die Veresterungsgeschwindigke Ameisensäure. A. Kailan und F. Adler. 63, 165 u. f. Veresterungsgeschwindigkeit desselben
- 2-(p-Nitrobenzyl)-pyridin: Lichtempfindlichkeit desselben. A. Müller und M. Dorfman. 65, 420.
- 5-Nitro-1,3-dibenzoyl-benzol: Darstellung desselben. O. Dischendorfer und A. Verdino. 66, 270.
- 2-Nitro-3,5-dichlor-benzalchlorid: Darstellung desselben. F. Asinger. 63, 387.
- 2-Nitro-3,5-dichlorbenzaldehyd: Darstellung desselben; Derivate. F. Asinger 63, 386 u. f.
- 2-Nitro-3,5-dichlorbenzaldehyd-oxim: Darstellung desselben. F. Asinger. 63. 387.
- 2-Nitro-3,5-dichlorbenzaldehyd-phenylhydrazon: Darstellung desselben. F. Asin-
- 2-Nitro-3,5-dichlor-benzamid: Darstellung desselben. F. Asinger. 63, 392. 2-Nitro-3,5-dichlorbenzoesäure: Darstellung derselben; Derivate. F. Asinger.
- 63, 386 u. f. 2-Nitro-3,5-dichlor-benzoesäureäthylester: Darstellung desselben. F. Asinger.
- 63, 393. 2-Nitro-3,5-dichlor-benzoesäure-methylester: Darstellung desselben. F. Asin-
- ger. 63, 393.
- 2-Nitro-3,5-diehlorbenzoylchlorid: Darstellung desselben. F. Asinger. 63, 392. 2-Nitro-3,5-dichlor-zimtsäure: Darstellung derselben. F. Asinger. 63,
- 5-Nitronaphthyl-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung derselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 65, 149.
- o-Nitrophenol: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und W. Stockmair. 67, 102.
- m-Nitrophenol: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und W. Stockmair. 67, 102
- p-Nitrophenol: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und W. Stockmair. 67, 102.
- o-Nitrophenyl-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 65, 144.
- m-Nitrophenyl-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 65, 145.
- p-Nitrophenyl-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 65, 145.
- 3-(o-Nitrophenyl-karbaminsäure)-cholsäure-äthylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 66, 172.

3-(m-Nitrophenyl-karbaminsäure)-cholsäure-äthylester: Darstellung desselben.
A. Verdino und E. Schadendorff. 66, 172.

elben.

sspek-

elben.

spek-

I W.

W.

ssig-

in

ssig-

ssig-

in

M.

und

387.

er

63.

in-

er.

er.

i n-

92.

88.

-1 e

k-

k-

k-

r-

1-

n.

- 3-(p-Nitrophenyl-karbaminsäure)-cholsäure-äthylester: Darstellung desselben.
 A. Verdino und E. Schadendorff. 66, 173.
- 1-Nitro-phenyl-3-[kohlensäure-cholesterylester]: Darstellung derselben, E. Schadenderffund A. Verdino. 65, 343.
- 1-Nitro-phenyl-4-[kohlensäure-cholesterylester]: Darstellung desselben. E. Schadendorff und A. Verdino. 65, 344.
- o-Nitrozimtsäure: Darstellung derselben. F. Böck, G. Lock und K. Schmidt. 64, 408.
- m-Nitrozimtsäure: Darstellung derselben. F. Böck, G. Lock und K. Schmidt. 64, 408.
- p-Nitrozimtsäure: Darstellung derselben. F. Böck, G. Lock und K. Schmidt. 64, 408.
- Nonanol-1-on-8: Darstellung desselben; Wasserabspaltung. A. Franke, A. Kroupa und O. Schmid. 66, 429 u. f.
- n-Nonylchlorid: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 63, 269.

- Oktahydro-3,9-dibenzoylperylen: Darstellung desselben. A. Zinke und 6. Benndorf. 64, 93.
- Oktahydro-3,9-dibenzylperylen: Darstellung desselben. A. Zinke und O. Benndorf. 64, 94.
- Oktahydro-3,9-di-(p-methoxybenzyl)-perylen: Darstellung desselben. A. Zinke und O. Benndorf. 64, 95.
- Oktahydroperylen: Bildung desselben. A. Zinke und O. Benndorf. 64, 91 u. f.
- 1-Okten-5,6-oxyd: Bildung desselben. E. Späth und E. Adler. 63, 138.
- n-Oktylchlorid: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 63, 268.
- α-Oktyl-dezylalkohol: Darstellung desselben. O. Brunner und G. Wiedemann. 66, 442.
- α-Oktyl-kaprinsäure: Darstellung derselben. O. Brunner und G. Wiedemann. 66, 442.
- α-Oktyl-kaprinsäure-amid: Darstellung desselben. O. Brunner und G. Wiede mann. 66, 442.
- α-Oktylkaprinsäure-äthylester: Darstellung desselben. O. Brunner und G. Wiedemann. 66, 442.
- Oleon: Darstellung desselben. G. Breuer und K. Weinmann. 67, 46. Oleonoxim: Darstellung desselben. G. Breuer und K. Weinmann. 67, 47.
- Ölsäure: Isolierung derselben aus Polystictus velutinus Pers. O. Ruthner und J. Zellner. 66, 79.
- Ononin: Darstellung von Derivaten. F. Wessely, F. Lechner und K. Dinjaški. 63, 204 u. f.
- Onospin: Versuch zur Reindarstellung desselben und Abbau. F. Wessely, F. Lechner und K. Dinjaški. 63, 208 u. 209.
- p-Orsellinsäure-dimethyläther: Bildung derselben. G. Koller und K. Pöpl. 64, 113.
- β-Orzin: Bildung desselben. G. Koller und K. Pöpl. 64, 111. β-Orzin: Bildung desselben. G. Koller und W. Maass, 66, 61.
- β-Orzinkarbonsäure-methylester: Bildung desselben. G. Koller und K. Pöpl. 64, 130.
- Oxalate: Über die Einwirkung derselben auf die blauen Eisenzyanverbindungen. M. Kohn. 66, 393-405.
- Oxalsäure: Oxydation derselben durch Jodsäure unter Störung der stationären Einstellung des Reaktionszwischenstoffes. E. Abel und Blumenkranz. 66, 181—192.
- 1,5-Oxidodekan: Darstellung desselben. A. Franke, A. Kroupa und O. Schmid. 66, 421.

- Oxy-β-amyrinbenzoat-superoxyd: Darstellung desselben. A. Rollett und R. Petter. 63, 314.
- m-Oxy-benzoesäure-äthylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und W. Stockmair. 66, 324.
- p-Oxy-benzoesäure-äthylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und W. Stockmair. 66, 324.
- Oxydationskatalyse: Untersuchungen über dieselbe. Allgemeine Gesichtspunkte.

 A. Kutzelnigg. 67, 241-247.
- A. Kutzelnigg. 67, 241—247.

 Oxydationskatalyse: Untersuchungen über dieselbe. Chromoxyd als Katalysator.

 A. Kutzelnigg und W. Wagner. 67, 231—240.
- 5-Oxy-1,3-dibenzoyl-benzol: Darstellung desselben; Derivate. O. Dischendorfer und A. Verdino. 66, 277.
- 1-Oxy-3-merkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und L. Grün. 64, 279.
- 2-Oxy-7-merkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 261.
- 2-Oxy-8-merkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 257.
- 2-Oxy-5-methoxy-4-(oder 6-)-desyl-benzophenon: Bildung desselben. O. Dischendorfer und A. Verdino. 66, 281.
- 2-Oxy-5-methoxy-1,3-dibenzoyl-benzol: Darstellung desselben. O. Dischendorfer und A. Verdino. 66, 267 und 283.
- 1-Oxy-3-methylmerkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und L. Grün. 64, 279.
- 2-Oxy-7-methylmerkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 263.
- 2-Oxy-8-methylmerkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 259.
- 1-Oxy-naphthalin-3-disulfid: Darstellung desselben. E. Jusa und L. Grün. 64, 280.
- 2-Oxy-naphthalin-7-disulfid: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 263.
- 2-Oxynaphthalin-8-disulfid: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 258.
- 2-Oxy-naphthalin-7-silbermerkaptid: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 262.
- 2-Oxy-naphthalin-8-silbermerkaptid: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 257.
- 1-Oxynaphthalin-1-sulfanilid: Darstellung desselben. E. Jusa und L. Grün. 64, 276.
- 1-0xy-naphthalin-3-thioglykolsäure: Darstellung derselben. E. Jusa und L. Grün. 64, 280.
- 1-Oxy-naphthalin-4-thioglykolsäure: Darstellung derselben. E. Jusa und L. Grün. 64, 282 und 283.
- 1-Oxynaphthalin-5-thioglykolsäure: Darstellung derselben. E. Jusa und L. Grün. 64, 285.
- 2-Oxynaphthalin-6-thioglykolsäure: Darstellung derselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 265.

 2-Oxy-naphthalin-7-thioglykolsäure: Darstellung derselben. E. Jusa und
- 2-Oxy-naphthalin-7-thioglykolsäure: Darstellung derselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 262.

 2-Oxynaphthalin-8-thioglykolsäure: Darstellung derselben. E. Jusa und
- 2-Oxynaphthalin-8-thioglykolsäure: Darstellung derselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 258.
- 2-Oxy-1,8-naphthaloyl-naphthalin: Darstellung desselben. W. Knapp. 67, 341. 4'-Oxy-3'-nitro-m-benzoylbenzoesäure: Bildung desselben. R. Weiss und L. Chledowski. 65, 364.
- 4'-Oxy-3'-nitro-m-benzoylbenzoesäure-äthylester: Darstellung desselben. R. Weiss und L. Chledowski. 65, 364.
- Weiss und L. Chledowski. 65, 364. p-Oxyphenyl-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 65, 148.
- 2-Oxy-6-pikrylmerkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 265.

- 2-0xy-7-pikrylmerkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 262.
- 2-0xy-8-pikrylmerkapto-naphthalin: Darstellung desselben. E. Jusa und G. Breuer. 64, 258.

- lin-Parabenzotetraphenyl-difurfuran: Darstellung desselben. O. Dischendorfer. 66, 208.
- ang-Parabenzotetraphenyl-difurfuran: Bildung desselben. O. Dischendorfer. 66, 215.
- Papaveraldin: Photochem. Verhalten desselben. A. Müller und M. Dorfman. 65, 420 u. f.
- Papaverin: Photochem. Verhalten desselben. A. Müller und M. Dorfman. 65, 420 u. f.
- Parmelia furfuracea: Die Inhaltsstoffe der Flechte. J. Zellner. 66, 84-86. Parmelia physodes L.: Über die Inhaltsstoffe der Flechte. J. Zellner. 64, 6 - 11.
- Passivität: Untersuchungen über die Passivität des Bleies. W. J. Müller und W. Machu. 63, 347-367.
- Passivitätserscheinungen: Über Zeiterscheinungen bei anodischer Polarisation am glatten Platin in 2n Schwefelsäure. W. J. Müller und O. Hering. 66, 35-56.
- Pellotin: Isolierung desselben aus dem Gemenge der Anhaloniumbasen. E. Späth und F. Becke. 66, 335.
- Pentamethyl-benzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 14.
 Pentan-2-ol: Siehe auch Methyl-n-propyl-karbinol.
- Pentan-3-ol: Siehe auch Diäthylkarbinol.

nd R.

ohl

oh]-

inkte.

sator.

dor-

rün.

uer.

uer.

Di-

e n-

und

und

und

ün.

er.

er.

und

und

ü n.

und

ind

nd

nd

nd

nd

1.

nd

R.

T.

- Penta-thioharnstoff-diaquo-di-stannochlorid: Bildung desselben. G. Walter und E. Storfer. 65, 53-58.
- Penta-thioharnstoff-di-kadmiumchlorid: Bildung desselben. G. Walter und E. Storfer. 65, 53-58.
- Penta-thioharnstoff-silberchlorid: Messung des Potentials des Silbers gegen Lösungen dieses Komplexsalzes; Abscheidung des Silbers auf verschiedenen Metallen. G. Walter, M. Adler und G. Reimer. 65, 67 u. f.
- Perchlorsäure: Leitfähigkeit von Lösungen derselben in Gemischen aus schwerem und leichtem Wasser. A. Fink, Ph. Gross und H. Steiner. 66, 111 - 118
- Perkinsche Reaktion: Über den Mechanismus derselben. D. A. Brodsky. 67, 137 - 140.
- Pertusaria dealbata Ach., Nyl.: Über einen Inhaltsstoff der Pflanze. G. Koller und H. Hamburg. 65, 375-379.
- Perylen: Über die Reduktion desselben. A. Zinke und O. Benndorf. 64, 91 u. f.
- Perylen: Darstellung desselben. A. Zinke, F. Stimler und E. Reuss. 64, 421
- Perylen: Darstellung desselben aus Dioxyperylen. A. Zinke und K. J. v. Schieszl. 67, 201.
- Perylen-3,10-chinon: Darstellung desselben. A. Zinke, F. Stimler und E. Reuss. 64, 421.
- Perylen-1,12-peroxyd: Darstellung desselben. A. Zinke und K. J. v. Schieszl. 67, 202.
- Pflanzenfasern: Die Sorption von Joddampf durch dieselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 64, 41—52.
- 1, 8, 9, 10-Phenanthren-tetrakarbonsäure-dianhydrid: Bildung desselben. A. Zinke, F. Stimler und E. Reuss. 64, 423.
- Phenol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und
- A. Pongratz. 63, 436. o-Phenoxy-benzoesäure: Siehe o-Phenyläther-karbonsäure. m-Phenoxy-benzoesäure: Siehe m-Phenyläther-karbonsäure. p-Phenoxy-benzoesäure: Siehe p-Phenyläther-karbonsäure.

Phenoxyessigsäure: Über die Veresterungsgeschwindigkeiten derselben. A. Kailan und L. Jungermann. 64, 213 u. f.

m-Phenyläther-akrylsäure: Darstellung derselben. G. Lock und F. H. Kempter. 67, 33.

p-Phenyläther-akrylsäure: Darstellung derselben. G. Lock und F. H. Kempter. 67, 35.

o-Phenyläther-aldehyd: Darstellung desselben; Derivate. G. Lock und F. H. Kempter. 67, 27 u. f.

m-Phenyläther-aldehyd: Darstellung desselben; Derivate. G. Lock und F. H. Kempter. 67, 30 u. f.

p-Phenyläther-aldehyd: Darstellung desselben; Derivate. G. Lock und F. H. Kempter. 67, 34.

o-Phenyläther-aldehyd-anil: Darstellung desselben. G. Lock und F. H. Kempter. 67, 28.

m-Phenyläther-aldehyd-anil: Darstellung desselben. G. Lock und F. H. Kempter. 67, 33.
p-Phenyläther-aldehyd-anil: Darstellung desselben. G. Lock und F. H. Kemp-

ter. 67, 34.

m-Phenyläther-aldehyd-oxim: Darstellung desselben. G. Lock und F. H. Kemp-

m-Phenyläther-aldehyd-oxim: Darstellung desselben. G. Lock und F. H. Kempter. 67, 32.

o-Phenyläther-aldehyd-phenylhydrazon: Darstellung desselben. G. Lock und F. H. Kempter. 67, 28.

m-Phenyläther-aldehyd-phenylhydrazon: Darstellung desselben. G. Lock und F. H. Kempter. 67, 32.
m-Phenyläther-aldehyd-semikarbazon: Darstellung desselben. G. Lock und

F. H. Kempter. 67, 32.

o-Phenyläther-alkohol: Bildung desselben. G. Lock und F. H. Kempter.

67, 29.
m-Phenyläther-alkohol: Darstellung desselben; Phenylurethan. G. Lock und

F. H. Kempter. 67, 33. p-Phenyläther-alkohol: Bildung desselben. G. Lock und F. H. Kempter. 67, 35.

o-Phenyläther-karbonsäure: Bildung derselben. G. Lock und F. H. Kempter. 67, 29.

m-Phenyläther-karbensäure: Darstellung derselben; Derivate. G. Lock und F. H. Kempter. 67, 30.

p-Phenyläther-karbonsäure: Darstellung derselben; Chlorid. G. Lock und F. H. Kempter. 67, 34.

o-Phenyläther-karbonsäure-amid: Darstellung desselben. G. Lock und F. H. Kempter. 67, 27.

m-Phenyläther-karbonsäure-amid: Darstellung desselben. G. Lock und F. H. Kempter. 67, 31.

o-Phenyläther-karbonsäure-chlorid: Darstellung desselben. G. Lock und F. H. Kempter. 67, 27.

m-Phenyläther-karbonsäure-chlorid: Darstellung desselben. G. Lock und F. H. Kempter. 67, 31.

p-Phenyläther-karbonsäure-chlorid: Darstellung desselben. G. Lock und F. H. Kempter. 67, 34.

β-Phenyläthyl-alkohol: Die Veresterungsgeschwindigkeit desselben in Essigsäure. A. Kailan und S. Schwebel. 63, 55 u. f.

β-Phenyläthylalkohol: Über die Veresterungsgeschwindigkeit desselben in Ameisensäure. A. Kailan und F. Adler. 63, 163 u. f.

β-Phenyläthyl-äthyl-malonsäure-diäthylester: Darstellung und Verseifung desselben. O. Brunner und F. Grof. 64, 76-79.

γ-Phenyl-α-äthyl-buttersäure: Darstellung derselben und Wasserabspaltung. O. Brunner und F. Grof. 64, 77.

Phenylazetaldehyd: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 380.

2-Phenyl-3-benzyl-indon: Bildung desselben aus Dibenzalphthalan. R. Weiss und K. Bloch. 63, 45.

1-Phenyl-n-butan: Die Ultraviolettabsorption desselben. M. Pestemer und O. Gübitz. 64, 435.

o-Phenylen-bis-(dibromphenylazetyl): Darstellung desselben und Umwandlung in o-Phenylen-bis-(phenylglyoxal) und 2,3-Diphenyl-1,4-dioxynaphthalin.

R. Weiss und K. Bloch. 62, 44 u. 45.

Kai-

emp-

emp-

F. H.

F. H.

F. H.

e m p-

m p-

m p-

m p-

und

und

und

er.

und

er.

n p-

ind

ind

H.

H,

nd

nd

H.

g-

O-Phenylen-bis-(phenylglyoxal): Darstellung desselben und Umwandlung in 2,3-Diphenyl-1,4-diazetyldioxynaphthalin und Diphenylphthalankarbonsäure. R. Weiss und K. Bloch. 63, 44—48.

Phenylen-o-di-(karbaminsäure-cholesterylester): Darstellung desselben. A. Ver-

dino und E. Schadendorff. 65, 151.

Phenylen-1,3-di-[kohlensäure-cholesterylester]: Darstellung desselben. E. Schadendorff und A. Verdino. 65, 341.

Phenylen-1,4-di-[kohlensäure-cholesterylester]: Darstellung desselben. E. Schadendorff und A. Verdino. 65, 342.

Phenylen-1,2-di-[kohlensäure-cholesterylester]: Darstellung desselben. E. Scha-

dendorff und A. Verdino. 65, 341.

m-Phenylendi-(kohlensäure-3-cholsäure-äthylester): Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 66, 174.

p-Phenylen-di-(kohlensäure-3-cholsäure-äthylester): Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 66, 175.

Phenylessigsäure: Das Ramanspektrum derselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 381.

Phenylessigsäure-äthylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 381.

Phenylessigsäure-chlorid: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 382.

Phenylessigsäuremethylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 381.

1-Phenyl-n-hexan: Die Ultraviolettabsorption desselben. M. Pestemer und O. Gübitz. 64, 437 u. 438.

Phenyl-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 65, 143.

3-(Phenyl-karbaminsäure)-cholsäure-äthylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 66, 171.

Phenyl-kohlensäurecholesterylester: Darstellung desselben. E. Schadendorff und A. Verdino. 65, 341.

3-(Phenyl-kohlensäure)-cholsäure-äthylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 66, 174.

3-Phenyl-6-methyldihydrourazil: Darstellung desselben. K. Morsch. 64, 338 u. 339.

 β -(N²-Phenyl-N¹-methylureido)-buttersäure: Darstellung derselben. K. Morsch. 64, 338.

β-(N²-Phenyl-N¹-methylureido-β-phenyl)-propionsäureäthylester: Darstellung desselben. K. Morsch. 64, 338. β-(N²-Phenyl-N¹-methylureido)-propionsäure-äthylester: Darstellung desselben.

K. Morsch. 64, 337.

β-(N²-Phenyl-N¹-methylureido)-propionsäure-methylester: Darstellung desselben. K. Morsch. 64, 336.

1-Phenyl-n-pentan: Die Ultraviolettabsorption desselben. M. Pestemer und O. Gübitz. 64, 436 u. 437.

Phenylpropiolsäure: Das Ramanspektrum derselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 384.

Phenylpropiolsäure-äthylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 384.

Phenylpropionsäure-äthylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 382.

γ-Phenyl-propylalkohol: Die Veresterungsgeschwindigkeit desselben in Essigsäure. A. Kailan und S. Schwebel. 63, 55 u.f.

γ-Phenylpropylalkohol: Über die Veresterungsgeschwindigkeit desselben in Ameisensäure. A. Kailan und F. Adler. 63, 164 u. f.

Monatshefte für Chemie, Band 67

β-(ω-Phenylureido)-buttersäureäthylester: Darstellung desselben. K. Morsch. 64, 337.

i-l

n-

PI

PI

Pi

Pi

Ps

Py

2-

2-

Py

Py

Ra

R

Re

Re

Re

Re

Re

a-

Re

R

R

RI

R

Re

Sa

Sa

- β-ω-Phenylureido-β-phenylpropionsäure: Darstellung derselben. K. Morsch. 60, 340.
- β-(ω-Phenylureido)-β-phenylpropionsäure-äthylester: Darstellung desselben. K. Morsch. 64, 337 u. 338.
- Phenylurethan des m-Phenyläther-alkohols: Darstellung desselben. G. Lock und F. H. Kempter. 67, 33.
- F. H. Kempter. 67, 33.

 1-Phenylzyklohexen: Siehe Tetrahydrodiphenyl.
- Phlorogluzin: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 16.
- Phlorogluzin-trimethyläther: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 17.
- i-Phthalsäure: Bildung derselben beim Abbau des Limonins. G. Koller und H. Czerny. 67, 261.
- Phthalsäure-chlorid: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch, A. Pongratz und W. Stockmair, 67, 109.
- i-Phthalsäure-chlorid: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch,
 A. Pongratz und W. Stockmair. 67, 109
- A. Pongratz und W. Stockmair. 67, 109. i-Phthalsäure-diäthylester: Das Ramanspektrum desselben. A. Pongratz, und R. Seka. 66, 314.
- i-Phthalsäure-dimethylester: Das Ramanspektrum desselben. A. Pongratz und R. Seka. 66, 314.
- Physodsäure: Isolierung derselben aus Parmelia physodes L. J. Zellner, 64, 8. Physodsäure: Isolierung derselben aus der Flechte Parmelia furfuracea.
- J. Zellner. 66, 85.

 asymm. Pikrylmerkapto-m-xylenol: Darstellung desselben. E. Katscher und
 H. Lehr. 64, 245.
- H. Lehr. 64, 245. Pimelinsäure: Über die Darstellung derselben. A. Müller. 65, 18-20.
- Pimpinellin: Uber die Dimeren desselben. F. Wessely und K. Dinjaški. 64, 135 u. f.
- Pimpinellin: Isolierung desselben aus der Wurzel von Heracleum Sphondylium L. E. Späth und A. F. J. Simon. 67, 349.
- i-Pimpinellin: Siehe auch Isopimpinellin.
- Pinakon-azetonal: Darstellung und Hydrolysegeschwindigkeit desselben. R. Leutner. 66, 239.
- Pinakon-formal: Über die Hydrolysegeschwindigkeit desselben. R. Leutner. 66, 227.
- Pinastrinsäure: Darstellung derselben. G. Koller und A. Klein, 63, 215.
- Polarisation, anodische: Zeiterscheinungen bei derselben am glatten Patin in 2 n-Schwefelsäure. J. W. Müller und O. Hering. 66, 35-56.

 Polymerisationsreaktionen: Über den Mechanismus derselben. Isomerisation bei
- Polymerisationsreaktionen: Über den Mechanismus derselben. Isomerisation bei bimolekularer Keimbildung. H. Dostal. 67, 1—9.
- Polymerisationsreaktionen: Über den Mechanismus derselben. II. Mitteilung. Erweiterung der rechnerischen Grundlagen sowie Katalyse und verschiedene Folgereaktionen. H. Dostal. 67, 63—79.
- Polymerisationsreaktionen: Berichtigung zu der Arbeit "Über den Mechanismus der Polymerisationsreaktionen: Isomerisation bei negativer Keimbildung". H. Dostal, 67, 222.
- Polystictus velutinus Pers.: Die Inhaltsstoffe des Pilzes. O. Ruthner und J. Zellner. 66, 77 u. f.
- Potentiometrie: Potentiometrische Verfolgung der Hydroxydfällung. E. Hayek. 65, 213-238.
- Propenylamin: Über den Nachweis desselben. A. Wacek und H. Löffler. 64, 165.
- Propionaldehyd: Uber die Ultraviolett-Absorption des Systems Propionaldehyd-Äthanol. M. Pestemer und P. Bernstein. 63, 236-243.
- Propionaldehyd-dimedon: Bildung desselben. E. Späth und E. Adler. 63, 139.
- i-Propylalkohol: Über die Veresterungsgeschwindigkeit desselben in Ameisensäure. A. Kailan und F. Adler. 63, 168 u. f.

i-Propyl-äthyl-äther. Zur Hydrolysegeschwindigkeit desselben. A. Skrabal und A. Zahorka. 63, 3 u. f.

ch.

ch.

K.

und

und

h l-

und

ch,

ch,

tz,

tz

8.

93.

nd

i.

L.

n.

r.

n

ei

7.

d

- n-Propylbenzol: Die Ultraviolettabsorption desselben. M. Pestemer und O. Gübitz. 64, 433 und 434.
- Propylphenylkarbinol: Über die Veresterungsgeschwindigkeit desselben in Ameisensäure. A. Kailan und F. Adler. 63, 168 u. f.
- Protokaprarsäure: Isolierung derselben aus der Flechte; Derivate. G. Koller, A. Klein und K. Pöpl. 63, 306 u. 307.
- Protokaprarsäure-bromanilid: Darstellung derselben. G. Koller, A. Klein und K. Pöpl. 63, 307.
- Protozetrarsäure: Identität derselben mit Ramalinsäure. G. Koller. E. Krakauer und K. Pöpl. 64, 3-5.
- Pseudokumol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 14.
- Pyridin: Die elektromotorische Kraft einer Silber-Silbernitratkonzentrationskette mit Pyridin als Lösungsmittel. R. Müller, H. Kumpfmiller, E. Pinter und B. v. Seebach. 63, 320 u. f.
- E. Pinter und B. v. Seebach. 63, 320 u. f. 2-Pyridyl-phenyl-karbinol: Darstellung und photochem. Verhalten desselben. A. Müller und M. Dorfman. 65, 419 u. f.
- 2-Pyridyl-phenyl-karbinol-phenylurethan: Darstellung desselben. A. Müller und M. Doriman. 65, 420.
- Pyrogallol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 16.
- Pyrogallol-trimethyläther: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 17.

R

- Ramalinsäure: Nachweis der Identiät derselben mit Protozetrarsäure. G. Koller, E. Krakauer und K. Pöpl. 64, 3-5.
- Ramaneffekt: Über das Ramanspektrum von Paraffinderivaten. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 63, 255-270.
- Reaktionszyklen: A. Skrabal. 65, 275-310.

 Reaktionsgeschwindigkeit: Die Berechnung derselben als Temperaturfunktion.
- A. Skrabal. 63, 23—38.

 Resorzin: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und
- A. Pongratz. 65, 15.
 Resorzin-dimethyläther: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 16.
- Resorzinmonomethyläther: Das Ramanspektrum desselben. A. W. Reitz und G. Pr. Ypsilanti. 66, 303.
- α-Resorzylsäure: Bildung derselben bei der Kalischmelze der Saxatilsäure.
 G. Koller und A. Klein. 64, 85.
- Retina: Der Nachweis von Schwermetallen in derselben. E. Baroni. 67, 129-130.
- Rheniumdioxydibromid: Darstellung desselben. A. Brukl und K. Ziegler. 63, 331 u. f.
- Rheniumtrioxybromid: Darstellung desselben. A. Brukl und K. Ziegler. 63, 329 u. f.
- Rhodan, naszierendes: Über die Einwirkung desselben auf zwei- und dreiwertige Phenole. G. Machek. 63, 216-219.
- Rhodanbrenzkatechin: Darstellung desselben, Diazetylderivat. G. Machek. 63, 217-219.
- Rohrzucker: Über das scheinbare Molvolumen desselben. O. Redlich und H. Klinger. 65, 137-140.

- Saccharose: Uber das scheinbare Molvolumen derselben. O. Redlich und H. Klinger. 65, 137-140.
- Salizylsäure-äthylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohl-rausch und W. Stockmair. 66, 323.

Salpetersäure: Bemerkungen über die elektrolytische Dissoziation derselben. O. Redlich und P. Rosenfeld. 67, 228 u.f.

T

1

1

- Salpetrige Säure: Die Umsetzung derselben mit schweiliger Säure in verdünntem System. E. Abel und J. Proisl. 66, 6-34.
- Salzsäure: Leitfähigkeit von Lösungen derselben in Gemischen aus schwerem
- und leichtem Wasser. A. Fink, Ph. Gross und H. Steiner. 66, 111-118. Sapotalin: Darstellung desselben; Derivate. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 90 und 91.
- Sapotalinchinon (2, 7, 8-Trimethyl-1,4-naphthochinon): Darstellung desselben; Oxydation. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 85 und 86.
- Sapotalin-pikrat: Darstellung desselben. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 90.
- Sapotalin-styphnat: Darstellung desselben. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 91.

 Saxatilsäure: Isolierung derselben aus der Flechte; Derivate. G. Koller,
- A. Klein und K. Pöpl. 63, 308-310.
- Saxatilsäure: Über die Konstitution derselben; Hydrierung. G. Koller und A. Klein. 64, 84-86.
- Saxatilsäure: Nachweis der Identität derselben mit Salazinsäure. G. Koller
- und A. Klein. 65, 91—92. Saxatilsäure-di-m-bromanilid: Darstellung desselben. G. Koller, A. Klein und K. Pöpl. 63, 309.
- Saxatilsäure-hexaazetat: Nachweis der Identität desselben mit Salazinsäurehexaazetat. G. Koller und A. Klein. 65, 92.
- Saxatilsäure-triazetat: Nachweis der Identität desselben mit Salazinsäuretriazetat. G. Koller und A. Klein. 65, 92.
- Schlieren: Ein Beitrag zur Kenntnis von diesen, die beim Mischen von Flüssigkeiten gleichen Brechungsvermögens entstehen. E. Schally und F. Nagl. 64, 385—398.
- Schwefelblumen: Uber die Sorption von Joddampf durch dieselben. E. Beutel und E. Kutzelnigg. 63, 111.
- Schweflige Säure. Die Umsetzung derselben mit salpetriger Säure in verdünntem System. E. Abel und J. Proisl. 66, 6-34.
- Schwermetalle: Der Nachweis derselben in der Retina. E. Baroni. 67, 129
- Silber: Messung seines Potentials gegen Lösungen von Penta-thioharnstoffsilberchlorid und Trithioharnstoffsilbernitrat. Abscheidung desselben auf verschiedenen Metallen. G. Walter, M. Adler und G. Reimer. 65, 67 u. f.
- Silber: Die Überführungszahl und Wertigkeit desselben im flüssigen Silberamalgam. K. Schwarz. 66, 218-221.
- Silber-Silbernitratkonzentrationsketten: Messung der elektromotorischen Kräfte derselben in neun organischen Lösungsmitteln und Vergleich mit den aus Leitfähigkeitsmessungen berechneten Werten. R. Müller, H. Kumpfmiller, E. Pinter und B. v. Seebach. 63, 317-328.
- Silikagel: Uber die Sorption von Joddampf durch dasselbe. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 63, 110.
- Sitosterin: Isolierung desselben aus der Weißbuchenrinde. O. Brunner und G. Wiedemann. 63, 371.
- Sitosterin: Isolierung desselben aus der Haselrinde. O. Brunner und R. Wöhrl. 64, 26.
- Sphondin: Die Isolierung desselben aus der Wurzel von Heracleum Sphondylium L. E. Späth und A. F. J. Simon. 67, 349.
- Sphondylin: Die Isolierung desselben aus der Wurzel von Heracleum Sphondylium L. E. Späth und A. F. J. Simon. 67, 349.

 Statistik, innermolekulare, insbesondere bei Kettenmolekülen. E. Guth und
- H. Mark. 65, 93-121.
- Strontiumverbindungen: Über die Sorption von Joddampf durch dieselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 63, 108.
- Strukturbestimmung organischer Substanzen mit Hilfe der Elektronenbeugung. G. Natta, M. Baccaredda und R. Rigamonti. 66, 64-75.
- Sukzinin: Dehydrierung desselben. L. Schmid und H. Körperth. 65, 349.

lben.

ntem

erem

118.

und

pen;

und

und

er.

und

ler

in

ire-

tat.

sig-

gl.

el

em

29

er-

10-

al-

fte

us

f-

nd

ıd

d

y-

V-

d

Talk: Uber die Sorption von Joddampf durch denselben. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 63, 111.

Temperatur, kritische: Dieselbe als mikrochemisches Kennzeichen, J. Harand. 65, 153-184.

Terephthalsäurechlorid: Das Ramanspektrum desselben. K. rausch, A. Pongratz und W. Stockmair. 67, 110. K. W. F. Kohl-

Terephthalsäure-diäthylester: Das Ramanspektrum desselben. A. Pongratz und R. Seka. 66, 314.

Terephthalsäure-dimethylester: Das Ramanspektrum desselben. A. Pongratz und R. Seka. 66, 314.

3',3"-Tetraazetyldiamino-4',4"-dimethoxy-m-dibenzoylbenzol: Darstellung desselben. R. Weiss und L. Chledowski. 65, 366.

Tetraazetyldiploschistessäure: Darstellung desselben. G. Koller und H. Hamburg. 65, 372.

Tetraazetyl-diploschistessäure-methylester: Darstellung desselben. G. Koller und H. Hamburg. 65, 373.

Tetraazetylononin: Darstellung desselben. F. Wessely, F. Lechner und K. Dinjaški. 63, 204.

3,5-, 3',5-Tetrabenzoyl-azoxy-benzol: Darstellung desselben. O. Dischendorfer und A. Verdino. 66, 271.

2, 3, 10, 11-Tetrabenzoyl-tetraoxy-perylen: Darstellung desselben. A. Zinke, F. Stimler und E. Reuss. 64, 424.

Tetrachlorkohlenstoff: Die kritische Temperatur desselben. J. Harand. 65,

171 u. f.

Tetrafluorkohlenstoff: Bestimmung der Struktur desselben mit Elektroneninterferenzen. H. Boersch. 65, 321.

Tetrachlorkohlenstoff-Chloroform: Siehe Chloroform-Tetrachlorkohlenstoff. 2, 4, 5, 6-Tetrachlor-3-athoxy-benzaldehyd: Darstellung desselben. G. Lock.

67, 323. 5.7,5',7-Tetrachlorindigo: Darstellung desselben. F. Asinger. 63, 388. 2,4,5,6-Tetrachlor-3-oxy-benzaldehyd: Darstellung desselben. G. Lock. 67,

2, 3, 4, 6-Tetrachlor-phenetol: Bildung desselben. G. Lock. 67, 323. 2, 3, 4, 6-Tetrachlorphenol: Bildung desselben. G. Lock. 67, 323.

Tetrachlor-phthalsäureanhydrid: Darstellung desselben. G. Walter. 64, 287. 1,14-Tetradekan-dikarbonsäure: Darstellung derselben; Derivate; deren Vorkommen in den Königskerzenblüten. L. Schmid und Ch. Kemeny. 66,

1,14-Tetradekan-dikarbonsäure-dianilid: Darstellung desselben. L. Schmid und Ch. Kemeny. 66, 4 u. 5.

1,14-Tetradekan-dikarbonsäure-diäthylester: Darstellung desselben. L. Schmid und Ch. Kemeny. 66, 4.

1,14-Tetradekan-dikarbonsäure-dimethylester: Darstellung desselben. L. Schmid und Ch. Kemeny. 66, 4.

Tetrahydrodiphenyl: Über die Ultraviolettabsorption desselben und seine Konstitution. M. Pestemer und L. Wiligut. 66, 119-128.

Tetrahydro-β-elemonsäure: Darstellung derselben; Oxim. M. Mladenović und J. Berkeš. 67, 40.

Tetrahydro-β-elemonsäure-oxim: Darstellung desselben. M. Mladenović und J. Berkeš. 67, 41.

Tetrahydro-pimpinellin: Darstellung desselben. F. Wessely und K. Dinjaški. 64, 142.

1, 2, 3, 5-Tetramethylbenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 14.

1, 2, 3, 5-Tetramethylbenzol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 65, 14.

1, 2, 5, 6-Tetramethyl-dihydronaphthalin: Darstellung und Dehydrierung desselben. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 96.
1, 3. 1'3'-Tetramethyldiphenyl-4,5, 4',5'-sulfonylid: Darstellung desselben. E.

Katscher und H. Lehr. 64, 244.

1, 2, 5, 6-Tetramethyl-naphthalin: Darstellung desselben; Derivate. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 96 u. 97.

n

p

0

m

p.

3

4

4.

7

7.

3.

T

T

T

T

2,

2,

2,

2.

1,

1,

sy

Tı

T

2,

2,

1,

TI

1,

1, 2, 5, 6-Tetramethyl-naphthalin-pikrat: Darstellung desselben. O. Brunner. H. Hofer und R. Stein. 63, 97.

1, 2, 5, 6-Tetramethyl-naphthalin-styphnat: Darstellung desselben. O. Brunner. H. Hofer und R. Stein. 63, 97.

Tetra-thioharnstoffplumbochlorid: Bildung desselben. G. Walter und E. Storfer. 65, 53-58.

Thamnol: Bildung desselben. G. Koller und H. Hamburg. 65, 378.

Thamnolsäure: Isolierung derselben aus der Flechte Pertusaria dealbata Ach., Nyl. G. Koller und H. Hamburg. 65, 377—379.
Thiazol-2-thiokarbonsäure-2'-aminophenylester: Darstellung desselben. G. Wal-

ter, R. Hübsch und H. Pollak. 63, 149.

Thiazol-2-thiokarbonsäure-2'-aminophenylester-phenylhydrazon: Darstellung desselben. G. Walter, R. Hübsch und H. Pollak. 63, 194.

Thiobenzoesäure: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 380.

Thioharnstoff: Sein Einfluß auf die galvanische Abscheidung von Metallen, insbesondere von Zink und Zinn. G. Walter, M. Adler und G. Reimer. 65, 73 u. f.

Thioharnstoffkuprochlorid: Ausflockung aus der Trithioharnstoffkuprochlorid-Lösung. G. Walter und E. Storfer. 65, 22 u. f.

Thioharnstoff-Metallsalz-Komplexverbindungen: Messung der Ionenaktivitäten ihrer Lösungen; Verwendung derselben als galvanische Bäder. G. Walter, M. Adler und G. Reimer. 65, 59-81.

Titandioxyd: Uber die Sorption von Joddampf durch dasselbe. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 63, 111.

o-Toluidin: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 439.

m-Toluidin: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 439.

p-Toluidin: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 439.

o-Tolunitril: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 443.

m-Tolunitril: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz 63, 443.

p-Tolunitril: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 443.

Toluol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 435.

Toluol: Die Ultraviolettabsorption desselben. M. Pestemer und O. Gübitz. 64, 431.

Toluol-Benzol: Siehe Benzol-Toluol.

o-Toluyl-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 65, 144.

m-Toluyl-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 65, 144.

p-Toluyl-karbaminsäure-cholesterylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorf. 65, 144.

3-(o-Toluyl-karbaminsäure)-cholsäure-äthylester: Darstellung desselben. A. Verdino und E. Schadendorff. 66, 172.

o-Toluylsäure-äthylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 444.

m-Toluylsäure-äthylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 444.

p-Toluylsäure-äthylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 444.

o-Toluylsäurechlorid: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch, A. Pongratz und W. Stockmair. 67, 107.

m-Toluylsäure-chlorid: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch, A. Pongratz und W. Stockmair. 67, 108.

u n-

er,

er.

0 r-

ch.,

al-

des-

c h

nser.

rid-

ten

al-

el

nd

nd

nd

nd

ıd

ıd

d

i-

- p-Toluylsäure-chlorid: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch, A. Pongratz und W. Stockmair. 67, 108.
- o-Toluylsäuremethylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 443.
- m-Toluylsäure-methylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 443.
- p-Toluylsäure-methylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohl-
- rausch und A. Pongratz. 63, 443. 3-(p-Tolyl)-1-brom-pentan: Darstellung desselben und Einwirkung von KCN. O. Brunner und F. Grof. 64, 31 u. 32.
- 4-(p-Tolyl)-2-brom-butan: Darstellung desselben und Einwirkung von KCN. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 68, 89.
- Darstellung desselben und Einwirkung von HBr. 4-(p-Tolyl-)-butanol-2: O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 89.
- γ-(p-Tolyl)-n-kapronsäure: Darstellung derselben und Abspaltung von Wasser.
- O. Brunner und F. Grof. 64, 32. γ-(p-Tolyl)-α-methyl-buttersäure: Darstellung derselben und Ringschluß. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 89 u. 90.
- 3-(p-Tolyl-)-pentanol-1: Darstellung desselben und Einwirkung von HBr. O. Brunner und F. Grof. 64, 31.
- Triazetyl-2,4-dimerkapto-1, 3, 5-xylenol: Darstellung desselben. E. Katscher und H. Lehr. 64, 242.
- Tribenzoyl-2,4-dimerkapto-1, 3, 5-xylenol: Darstellung desselben. E. Katscher und H. Lehr. 64, 240.
- Tribenzoylperylen: Darstellung desselben. A. Zinke und E. Gesell. 67,
- Tribenzoyl-trinitro-perylen: Darstellung desselben. A. Zinke und E. Gesell. 67, 191.
- 2, 4, 6-Tribrom-5-amino-1,3-dibenzoyl-benzol: Darstellung desselben. O. Dischendorfer und A. Verdino. 66, 275. 2, 4, 6-Tribrom-5-azetamino-1,3-dibenzoyl-benzol: Darstellung desselben. O. Di-
- schendorfer und A. Verdino. 66, 276.

 2, 4, 6-Tribrom-5-oxy-1,3-dibenzoyl-benzol: Darstellung desselben. O. Dischendorfer und A. Verdino. 66, 278.
- 2, 4, 6-Tribrom-phenyl-1-[kohlensäure-cholesterylester]: Darstellung desselben.
- E. Schadendorff und A. Verdino. 65, 345. 1, 1, 1-Trichlorathan: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 65, 198.
- 1, 1,-2-Trichloräthan: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und F. Köppl. 69, 197. sym.-Trichloräthyliden-3',3"-diamino-4',4"-dimethoxy-m-dibenzoylbenzol: Darstel-
- lung desselben. R. Weiss und L. Chledowski. 65, 366. Trichlorathyliden-o, o'-diamino-biphenyl: Darstellung desselben. R. Weiss und
- L. Chledowski. 65, 361. Trichlor-m-xylenol: Darstellung desselben aus symm. m-Xylenol. E. Katscher
- und H. Lehr. 64, 239. 2, 3, 6-Trichlorzimtsäure: Darstellung derselben. F. Böck, G. Lock und
- K. Schmidt. 64, 408. 2, 4, 6-Trimethylbromstyrol: Darstellung desselben. F. Böck, G. Lock und K. Schmidt. 64, 414.
- 1, 2, 7-Trimethyl-dihydro-naphthalin: Darstellung desselben; Dehydrierung. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 90.
- Trimethylen-triphenylmethan-triketon: Die Reduktionsprodukte desselben. R. Weiss und F. Müller. 65, 129 u.f.
- 2, 5, 6-Trimethyl-1-keto-1, 2, 3, 4-tetrahydro-naphthalin: Darstellung desselben Einwirkung von Methylmagnesiumjodid. O. Brunner, H. Hofer und R. Stein. 63, 96.
- 1, 2, 5-Trimethyl-naphthalin: Bildung desselben aus Sukzinin. L. Schmid und F. Tadros. 63, 210 u. 211.

- 1, 2, 5-Trimethylnaphthalin: Bildung desselben aus Sukzinin. L. Schmid und
- H. Körperth. 65, 349. 1, 2, 7-Trimethylnaphthalin: Siehe auch Sapotalin.
- 1, 3, 5-Trimethyl-naphthalin: Bildung desselben aus einem Abbauprodukt des Limonins. G. Koller und H. Czerny. 67, 258 u. 259.
- 2, 7, 8-Trimethyl-1,4-naphthochinon: Siehe auch Sapotalinchinon.
- 2, 4, 6-Trimethyl-zimtsäure: Versuch zur Darstellung derselben. F. Böck. G. Lock und K. Schmidt. 64, 411.
- Darstellung desselben. F. Böck. 2, 4, 6-Trimethylzimtsäure-äthylester: G. Lock und K. Schmidt. 64, 412.
- 2, 4, 6-Trimethylzimtsaures Barium: Darstellung desselben. F. Böck, G. Lock
- und K. Schmidt. 64, 413. 4,6-Trinitrozimtsäure: Versuch zur Darstellung derselben. F. Böck, 2, 4, 6-Trinitrozimtsäure: G. Lock und K. Schmidt. 64, 409.
- 2, 3, 4-Trioxy-6-methyl-benzoesäure-methylester: Bildung desselben. G. Koller und H. Hamburg. 65, 373.
- Trithioharnstoffkuprochlorid: Flockung mit Kaliumchlorid; Wirkung von Formaldehyd. G. Walter und E. Storfer. 65, 21-35.
- Trithioharnstoffkuprochlorid: Leitfähigkeits- und Viskositätsmessungen an Formaldehyd hältigen Lösungen desselben. G. Walter und E. Storfer. 65, 36-52.
- Trithioharnstoffkuprochlorid: Direkter Ersatz des Kupfers durch Zink, Mangan. Kadmium, Zinn und Blei in demselben. G. Walter und E. Storfer. 65, 53-58.
- Trithioharnstoffkuprochlorid: Messung des Potentials des Kupfers gegen Lösungen dieses Komplexsalzes und Abscheidung des Kupfers auf verschiedenen Metallen. G. Walter, M. Adler und G. Reimer. 65, 61 u. f.
- Trithioharnstoffsilbernitrat: Messung des Potentials des Silbers gegen Lösungen dieses Komplexsalzes; Abscheidung des Silbers auf verschiedenen Metallen. G. Walter, M. Adler und G. Reimer. 65, 67 u. f.
- Turnbullsblau: Über die Einwirkung von Kaliumoxalat auf dasselbe. M. Kohn. 66, 398 u. f.

U

- Ultraviolett-Absorption des Systems Propion-aldehyd-Athanol. M. Pestemer und P. Bernstein. 63, 236-243.
- Ultraviolettabsorption binarer Flüssigkeitsgemische: Das System Azeton-Hexan. M. Pestemer. 65, 1-5.
- Ultraviolettabsorption des Tetrahydrodiphenyls. M. Pestemer und L. Wilig u t. 66, 119-128.
- Undezylenon: Darstellung desselben. G. Breuer und K. Weinmann. 67.

- i-Vanillin: Darstellung desselben. G. Lock. 64, 343.
- Veratrumaldehyd: Bildung desselben. G. Lock. 64, 344.
- Verbindung C10H18O2,, isoliert aus Elemiöl. M. Mladenović. 64, 180—182. Verbindung C10H20O (Menthol?), erhalten aus der Verbindung C10H18O2. M. Mladenović. 64, 181.
- Verbindung C10H0O5Cl, erhalten durch Alkoholyse des Chloratranorins. G. K oller und K. Pöpl. 64, 130.
- Verbindung C₁₂H₄O₂N₂Cl₂S₂, erhalten aus Bis-(4'-chlor-2-nitrobenzolsulfenyl)-1,4diaminobenzol. E. Riesz. 67, 62.
- Verbindung C13H19O7N11Fe4, erhalten aus Hexazyanferrosäure. F. Hölzl und J. Krakora. 64, 99.
- Verbindung C14H13O2N3ClI3S, erhalten aus 1-Dimethyl-4-(4'-chlor-2'-nitrobenzol-sulfenyl)-phenylendiamin. E. Riesz. 67, 60.
- Verbindung C20H18O9, erhalten aus Protokaprarsäure und Äthylalkohol. G. K 01ler, A. Klein und K. Pöpl. 63, 307-308.

Verbindung C20H18O9, erhalten aus Ramalinsäure. G. Koller, E. Krakauer und K. Pöpl. 64, 4.

d und

ct des

Böck,

Böck,

Lock

öck,

ller

For-

For-

fer.

ngan,

fer.

ösun-

lenen

ngen ıllen.

h n.

ner

xan.

ili-

67.

01-

1,4-

ind

ol-

1-

Verbindung C22H24O10, erhalten aus Saxatilsäure. G. Koller und A. Klein.

Verbindung C21H24Oo, Glukosid (Onospin), erhalten aus p-Methoxybenzyl-resorzylketon. F. Wessely, F. Lechner und K. Dinjaški. 63, 208.

Verbindung C22H12O3, erhalten durch Reduktion des Dimethylenphenylanthranoldions. R. Weiss und F. Müller. 65, 135.

Verbindung C22H14O3, erhalten durch Reduktion des Dimethylen-phenylanthranol-Weiss und F. Müller. 65, 135. dions. R.

Verbindung C22H20O10, erhalten aus Saxatilsäure und Äthylalkohol. G. Koller, A. Klein und K. Pöpl. 63, 309-310.

Verbindung C23 H30O7, erhalten bei der Hydrierung von Limonin. G. Koller und H. Czerny. 67, 265—266. Verbindung C24H10O6N5Cl3S3, erhalten aus Bis(4'-chlor-2'-nitrobenzol-sulfenyl)-

1,4-diamino-benzol. E. Riesz. 67, 61. Verbindung C25H30O10, erhalten aus Hydrogossypol. L. Schmid und S. Mar-

gulies. 65, 398.

Verbindung C26H20O10, dimeres Pimpinellin, erhalten aus Pimpinellin. F. Wessely und K. Dinjaški. 64, 135 u. f.

Verbindung C26H24O10, erhalten aus dem dimeren Pimpinellin. F. Wessely und K. Dinjaški. 64, 138 u. f.

Verbindung C₂₆H₂₄O₂N₂ClS, erhalten aus 1-Dimethyl-4-(4'-chlor-2'-nitrobenzol-sulfenyl)-phenylendiamin. E. Riesz. 67, 59.

Verbindung C₂₈H₁₈O₆, Triazetylderivat, erhalten aus der Verbindung C₂₂H₁₂O₃.

R. Weiss und F. Müller. 65, 135.

Verbindung C₂₈H₂₀O₆, Triazetylderivat, erhalten aus der Verbindung C₂₂H₁₄O₃.

R. Weiss und F. Müller. 65, 135.

Verbindung C28H24O0NBr, erhalten aus der Verbindung C22H20O10 und m-Bromanilin. G. Koller, A. Klein und K. Pöpl. 63, 310. Verbindung C₂₈H₂₆O₁₁N₆Cl₂S₂Cr₂, erhalten aus 1-Dimethyl-4-(4'-chlor-2'-nitro-

benzol-sulfenyl)-phenylendiamin. E. Riesz. 67, 57.

Verbindung C20H20O4N4S4, erhalten aus 2-Dichlor-3-keto-2,3-dihydrobenzo-1,4-thiazin und o-Aminothiophenol. G. Walter, R. Hübsch und H. Pol-

Verbindung C₃₀H₄₈O₂, erhalten aus Oxy-β-amyrinbenzoat-superoxyd. A. Rollet und R. Petter. 63, 315.

Verbindung C31H52O2, Azetat eines aus der Weißbuchenrinde isolierten Sterins. O. Brunner und G. Wiedemann. 63, 371.

Verbindung C32H18N4, erhalten aus 2,11-Dioxyperylen-3,10-chinon und o-Phenylendiamin. A. Zinke, F. Stimler und E. Reuss. 64, 424.

Verbindung C33H30O, erhalten aus Benzaldehyd und Zyklohexanon. R. Weiss und J. Ebert. 65, 404.

Verbindung C34H22O, erhalten aus 3,4-Dibenzoyl-perylen. A. Zinke und O. Benndorf. 64, 95-96.

Verbindung $C_{44}H_{30}O_3$ (2,3-Diphenyl-1,4-naphthochinon + 2,3-Diphenyl-1-naphthol): Bildung derselben aus 2,3-Diphenyl-1,4-dioxynaphthalin und aus den Komponenten. R. Weiss und K. Bloch. 63, 47.

Verbindung C48H18O12N10Cl6S6, erhalten aus Bis-(4'-chlor-2'-nitrobenzol-sulfenyl)-1,4-diaminobenzol. E. Riesz. 67, 61.

Veresterungsgeschwindigkeiten von Alkoholen in Essigsäure. A. Kailan und S. Schwebel. 63, 52-78.

Veresterungsgeschwindigkeiten der Benzoesäure in äthylalkoholischer Salzsäure mit und ohne Zusatz von Neutralsalzen und von Benzophenon. A. Kailan und V. Kirchner. 64, 191-212.

Vinylamin: Über den Nachweis desselben. A. Wacek und H. Löffler. 64, 165. 1-Vinyl-2-äthyl-3-äthoxy-4,5-dimethoxy-benzol: Bildung und Oxydation desselben. E. Späth und F. Boschan. 63, 149.

Viskositäten, relative: Änderung derselben durch Zusatz von Neutralsalzen und Benzophenon zu Lösungen von Benzoesäure in äthylalkoholischer Salzsäure und Einfluß auf die Veresterungsgeschwindigkeit der Benzoesäure in solchen Lösungen. A. Kailan und V. Kirchner. 64, 191—212.

7

7

n

Vitamin A: Über die Konstitution desselben. P. Karrer. 66, 369 u.f.

Vitamin B2: Siehe Laktoflavin. Vitamin C: Siehe Ascorbinsäure.

Wasser: Über die Austauschbarkeit der Wasserstoffatome desselben und des Koordinationsraumes eines Komplexsalzes. O. Bankowski. 62, 262-266.

Wasser, schweres: Leitfähigkeit von starken Säuren in Gemischen desselben mit leichtem Wasser. A. Fink, Ph. Gross und H. Steiner. 66, 111-118.

Wasser, schweres: Untersuchungen über die Konzentration desselben in natürlichem Eis. E. Baroni und A. Fink. 67, 193-195.

Wasserstoff der Masse 2: Über die Ortho- und Parazustände desselben. Der Temperaturverlauf der Rotationswärme von H22. H. Motz und F. Patat. 64, 17-20.

Wasserstoffatome: Über die Austauschbarkeit derselben des Koordinationsraumes eines Komplexsalzes und des Wassers. O. Bankowski. 65, 262 - 266.

Weißbuchenrinde: Über die Inhaltsstoffe derselben. O. Brunner und G. Wiedemann. 63, 368-373.

m-Xylenoldisulfamid: Darstellung desselben aus symm. m-Xylenol. E. Katscher und H. Lehr. 64, 238.

m-Xylenol-disulfanilid: Darstellung desselben m-Xylenol. E. symm. aus Katscher und H. Lehr. 64, 238.

asymm., m-Xylenol-sulfanilid: Darstellung desselben aus asymm. m-Xylenol. E. Katscher und H. Lehr. 64, 242.

asymm., m-Xylenol-sulfomethylanilid: Darstellung desselben. E. Katscher und H. Lehr. 64, 243.

o-Xylol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 437.

m-Xylol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 438.

p-Xylol: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 63, 438.

Z

Siehe auch C . . .

Zellulose: Über die Einwirkung des flüssigen Broms auf dieselbe. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 65, 204-212.

Zellulose: Das Verhalten derselben gegen flüssiges Chlor, Jod und Jod-I-Chlorid. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 66, 249—254.

Zerylalkohol: Isolierung desselben aus der Rinde des Judendorns und der Esche. J. Bisko und J. Zellner. 64, 12 u. 14.

Zimtaldehyd: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und

A. Pongratz. 64, 382.

Zimtalkohol: Über die Veresterungsgeschwindigkeit desselben in Essigsäure. A. Kailan und S. Schwebel. 63, 55 u. f.

Zimtsäure: Das Ramanspektrum derselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 383.

Zimtsäure-äthylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 383.

Zimtsäure-chlorid: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 383.

Zimtsäure-methylester: Das Ramanspektrum desselben. K. W. F. Kohlrausch und A. Pongratz. 64, 383.

- Zink: Messung seines Potentials gegen Lösungen von Di-thioharnstoffzinkchlorid; Abscheidung desselben auf verschiedenen Metallen. G. Walter, M. Adler und G. Reimer. 65, 65 u. f.
- Zink: Bestimmung der Temperaturabhängigkeit der Löslichkeit von Nickelstählen, Chromstählen und Manganstählen in geschmolzenem Zink. H. Gru-
- bitsch. 65, 122—128.

 Zinkoxyd: Über die Sorption von Joddampf durch dasselbe. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 63, 104 u. f.

 Zinkoxyd: Über die Veränderung seiner Eigenschaften infolge mechanischer Beanspruchung. A. Kutzelnigg. 64, 61—73.
- Zinkoxyd: Über die Fluoreszenz desselben bei der Temperatur der flüssigen Luft. A. Kutzelnigg. 64, 74 u. 75.
- Zinndioxyd: Über die Sorption von Joddampf durch dasselbe. E. Beutel und A. Kutzelnigg. 63, 111.
- Zinn-II-oxyd: Über Mischkristallbildung mit demselben. E. Hayek. 66, 197 - 200.
- Zizyphus vulgaris Lam.: Siehe Judendorn.

lchen

des 266.lben

66,

na-

Der

at.

ons-65,

und

E.

E.

ol.

er

nd

nd

nd

1

I-

T

d

d

1

-

- Zwischenprodukte, instabile: Diese und die klassische chemische Mechanik.

 A. Skrabal. 64, 289-332.
- Zwitterionen: Elektrisches Moment derselben. E. Guth und H. Mark. 65, 121. Zyanessigsäure: Über die Veresterungsgeschwindigkeiten derselben. A. Kailan und L. Jungermann. 64, 213 u. f.
- m-Zyan-phenyläther: Darstellung desselben. G. Lock und F. H. Kempter.

Formelregister.

Gruppe C1

CH ₄	Methan
CF ₄	Tetrofluorkohlenstoff
CCla	Tetrachlorkohlenstoff
CHCls	Chloroform
CH ₂ O	Formaldehyd
CH ₂ O ₂	Ameisensäure
CH ₂ N ₂	Diazomethan
CH ₂ Cl ₂	Methylenchlorid
CH ₃ Cl	Methylchlorid
СН4О	Methylalkohol
CH ₅ N	Methylamin
CDCl ₃	Deuterochloroform
CDBr ₃	Deuterobromoform
COS	Kohlenstoffoxysulfid
CHCl ₂ Br	Dichlor-brom-methan
CH ₃ DO	Deutero-methanol
CH ₄ N ₂ S	Thioharnstoff
CH ₄ N ₂ ClSCu, ¹ / ₂ H ₂ O	Thioharnstoffkuprochlorid

Gruppe C2

C2H2O4	Oxalsäure
C ₂ H ₃ N	Azetonitril
C ₂ H ₃ Cl ₃	1,1,1-Trichloräthan
	1,1,2-Trichloräthan
C2H4O2	Essigsäure
C2H4N4	5-Methyltetrazol
C2H4Cl2	1,1-Dichloräthan
C ₂ H ₅ N	Vinylamin
C2H6O	Äthylalkohol
C2H6O2	Glykol
C2H8N2	Äthylendiamin
C2HOCl3	Chloral
C ₂ H ₃ O ₂ Br	Bromessigsäure
$C_2H_3O_2J$	Jodessigsäure
C2H6N2	Azomethan
C2H8N3Cl	Azetamidrazon-hydrochlorid
C2H9N4Cl	Azethydrazidin-hydrochlorid
C2H8N4ClS2Cu	Dithioharnstoffkuprochlorid
C2H8N4Cl2S2Cd	Dithioharnstoff-kadmiumchlorid
C2H8N4Cl2S2Zn	Di-thioharnstoffzinkchlorid

Gruppe C3

C_3O_2	4 1	Kohlensuboxyd
C3H6O		Allylalkohol
-		Azeton
_		Propionaldehyd
C ₃ H ₆ Cl ₂		1,1-Dichlorpropan
		2,2-Dichlorpropan
C ₃ H ₇ N		Allylamin
-		Propenylamin
C ₃ H ₈ O		i-Propylalkohol
C3H3O2N		Zyaneseigsäure
C3H5O2Cl		β-Chlorpropionsäure

CaH5O2Br

C3H5NS

CaH5ONS

C3H12O3N7S3Ag C3H12N6CIS3Cu

α-Brompropionsäure

β-Brompropionsäure Äthylsenföl

Athylrhodanid

Methoxy-methylsenföl

Trithioharnstoff-silbernitrat Trithioharnstoffkuprochlorid

Gruppe C4

C4H10

C4H8O2 C4H8Cl2

C4H100

CAH10S

C4H11N

C4H5NS

C4H7O2Br C4H9O2N

C4H10O2NCl

C4H18O4N8S C4H18N8Cl6Pt

C4H16N8Cl2S4Pb

n-Butan

i-Butan

n-Buttersäure 1,1-Dichlorbutan 1,1-Dichlor-i-butan

Äthyläther

n-Butylalkohol sek. Butylmerkaptan tert. Butylmerkaptan n-Butylamin

sek.-Butylamin

Diäthylamin

Allylsenföl α-Brombuttersäure

β-Methylamino-propionsäure

β-Amino-propionsäure-methylester-hydrochlorid

Azethydrazidin-sulfat

Azethydrazidin-chloroplatinat Tetra-thioharnstoffplumbochlorid

Gruppe C₅

C5H5N

C5H8O2

C5H10O2

C5H10Cl2

C5H11Cl

C5H12O

C5H12S C5H5O2Na

C5H9O2Br

C5H9NS

C5H11O2N C5H12ON2

C5H13ON2Cl

C5H20N10ClS5Ag C5H20N10Cl4S5Cd2 C5H24O2N10Cl2S5Sn2 Pyridin

Krotonsäuremethylester

1,3-Butylenglykolformal
1,1-Dichlorpentan
1,1-Dichlor-i-pentan

2-Methyl-1-chlor-butan 2-Chlor-pentan 3-Chlor-pentan Diäthylkarbinol

sek.-Butylkarbinol tert.-Butylkarbinol

Methyl-n-propyl-karbinol
Methyl-i-propyl-karbinol
i-Propyl-äthyläther

i-Propyl-äthyläther tert.-Amylmerkaptan

enol-Glutakonaldehyd-natrium

α-Bromvaleriansäure α-Brom-i-valeriansäure

n-Butyl-rhodanid

β-Methylamino-propionsäure-methylester β-Methylamino-propionsäure-methylamid

β-Methylamino-propionsäure-methylamid-hydro-

Penta-thioharnstoff-silberchlorid

Penta-thioharnstoff-di-kadmiumchlorid Penta-thioharnstoff-diaguo-distannochlorid

Gruppe C6

DAKO:

СеНе		Benzol
C6H10	1	1,2-Dimethyl-butadien
C6H14		Hexan
C ₆ H ₄ D ₂		p-Dideuterobenzol
C6H4O5		Furan-2,3-dikarbonsäure
C ₆ H ₄ Br ₂		o-Dibrom-benzol
-		m-Dibrom-benzol
		p-Dibrom-benzol
C ₆ H ₅ D	- I	Monodeuterobenzol
C ₆ H ₅ F		Fluorbenzol
C ₆ H ₅ Br		Brombenzol
C_6H_6O		Phenol
$C_6H_6O_2$		Brenzkatechin
_		Hydrochinon
_		Resorzin
$C_6H_6O_3$		Phlorogluzin
-		Pyrogallol
C ₆ H ₇ N	- 1	Anilin
C6H8O6		Ascorbinsäure (Vitamin C)
(C6H10O5)n		Zellulose
C6H11N		Diallylamin
C6H12O2		1,3-Butylenglykol-azetal
C ₆ H ₁₃ Cl		n-Hexylchlorid
C6H13J		n-Hexyljodid
C6H14O	Advertis de alle	tertAmylkarbinol
_		Di-i-propyläther
C6H14O6		Mannit
C ₆ H ₂ OCl ₄		2,3,4,6-Tetrachlor-phenol
C6H3Cl2Br		1,3-Dichlor-4-brom-benzol
		1,4-Dichlor-2-brom-benzol
C ₆ H ₃ Cl ₂ J		1,3-Dichlor-4-jod-benzol
C6113C129		1,4-Dichlor-2-jod-benzol
C ₆ H ₄ OCl ₂		1,3-Dichlor-4-oxy-benzol
C6114UC12		
C ₆ H ₄ N ₆ F _e		1,4-Dichlor-2-oxy-benzol
CeH4FCl		Hexazyanoferrosäure
Cenarci		o-Chlor-fluor-benzol
C II ED		m-Chlor-fluor-benzol
C ₆ H ₄ FBr		p-Bromfluorbenzol
C ₆ H ₄ FJ		p-Fluor-jodbenzol
C ₆ H ₄ ClBr		o-Chlorbrombenzol
-		m-Chlorbrombenzol
G TT (0) T		p-Chlorbrombenzol
C ₆ H ₄ ClJ		o-Chlor-jod-benzol
-		m-Chlor-jod-benzol
		p-Chlor-jod-benzol
C ₆ H ₄ BrJ		p-Brom-jod-benzol
C ₆ H ₅ OF		p-Fluor-phenol
C ₆ H ₅ OCl		o-Chlorphenol
-		m-Chlorphenol
_		p-Chlorphenol
C ₆ H ₅ OBr		o-Bromphenol
-		p-Bromphenol
C6H5O2N	Total v day	Nitrobenzol
C ₆ H ₅ O ₃ N		o-Nitrophenol
	ed-birds of to	m-Nitrophenol
		p-Nitrophenol
C6H5NCl2		
C6115N C12	· 13-14	1,3-Dichlor-4-amino-benzol
O 11 3777		1,4-Dichlor-2-amino-benzol
C ₆ H ₆ NF		p-Fluor-anilin
	1.3	

Thousand Committee

4-11-11

4315.0.15

C₆H₆NCl

C₆H₆NBr

C₆H₁₃O₂N
C₆H₁₃O₂N₃
C₆H₁₃OCl₂Br
C₆H₃OCl₂Br
C₆H₄OClBr
C₆H₄O₂NF
C₆H₄O₂NF
C₆H₄O₂NCl

C₆H₅O₂ClS

o-Chloranilin
m-Chloranilin
p-Chloranilin
o-Bromanilin
m-Bromanilin
p-Bromanilin
Marasmin == l-Leucin
β,β'-Imino-dipropionsäure-diamid
2,6-Dichlor-4-brom-phenol
4,6-Dibrom-2-jod-phenol
2-Chlor-4-brom-phenol
p-Fluor-nitrobenzol
o-Chlor-nitrobenzol
m-Chlor-nitrobenzol
p-Chlor-nitrobenzol
o-Brom-nitrobenzol

Gruppe C7

m-Brom-nitrobenzol p-Brom-nitrobenzol Benzolsulfochlorid

C7H8 C7H5N C7H60 C7H6O2 C7H6O4 C7H6Cl2 C7H6Br2 C7H7F C7H7Cl C7H7Br C7H7J C7H80 C7H8O2 C7H8O3 C7H8S C7H9N

C7H12O4 C7H14O2

Toluol Benzonitril Benzaldehyd Benzoesäure α-Resorcylsäure 1,3-Dichlor-4-methyl-benzol 1,4-Dichlor-2-methyl-benzol 3,5-Dibrom-toluol o-Fluortoluol m-Fluortoluol p-Fluortoluol Benzylchlorid o-Chlortoluol m-Chlortoluol p-Chlortoluol Benzylbromid o-Bromtoluol m-Bromtoluol p-Bromtoluol o-Jodtoluol m-Jodtoluol p-Jodtoluol Anisol Benzylalkohol o-Kresol p-Kresol Guajakol Resorzinmonomethyläther Hydrochinon-monomethyläther 5-Methyl-pyrogallol Benzylmerkaptan Benzylamin o-Toluidin m-Toluidin p-Toluidin Pimelinsäure 1,3-Butylenglykol-azetonal Pinakon-formal

C7H2O2Cla C7H3NCl2 C7H3NCl2 C7H4OCl2 C7H4OCl2 C7H4OCl2 C7H4O2N C7H4O2N C7H4O5N2 C7H4NCl C7H4NCl C7H4NCl C7H4NBr C7H4NBr C7H4NBr C7H4Cl2Br2 C7H5O2J C7H5O3J C7H5O4N C7H5ClBr C7H6ClBr C7H6ClBr C7H6ClBr C7H6ClJ C7H6ClJ C7H6Cl C7H6Cl C7H6Cl C7H7OCl C7	ehyd
C7H4OCl2 — O-Chlorbenzoesäure-chlorid — P-Chlorbenzoesäure-chlorid — P-Chlorbenzoesäure-chlorid — P-Chlorbenzoesäure-chlorid — P-Chlorbenzonitril — P-Nitro-benzonitril — P-Nitro-benzonitril — P-Chlor-benzonitril — P-Chlor-anisol — P-Chlor-anisol — P-Chlor-anisol — P-Chlor-anisol — P-Chlor-anisol	
m-Chlorbenzoesäure-chlorid p-Chlorbenzoesäure-chlorid m-Nitro-benzonitril p-Nitro-benzonitril p-Nitro-benzonitril p-Nitro-benzonitril p-Nitro-benzonitril m-Chlor-benzonitril m-Chlor-benzonitril m-Chlor-benzonitril m-Chlor-benzonitril m-Chlor-benzonitril m-Chlor-benzonitril m-Chlor-benzonitril m-Chlor-benzonitril p-Chlor-benzonitril m-Brombenzonitril m-Brombenzonitril p-Brombenzonitril p-Brombenzolchlorid p-Brozoylehlorid p-Brombenzolesäure p-Nitrobenzoesäure p-Nitrobenzoesäure p-Brombenzylchlorid	
C7H₄O2N — P-Chlorbenzoesäure-chlorid m-Nitro-benzonitril p-Nitro-benzonitril p-Nitro-benzonitril p-Nitro-benzonitril 2,4-Dinitro-benzaldehyd o-Chlor-benzonitril m-Chlor-benzonitril p-Chlor-benzonitril p-Chlor-benzonitril p-Chlor-benzonitril p-Chlor-benzonitril p-Chlor-benzonitril p-Brombenzonitril p-Brombenzonitril p-Brombenzonitril p-Brombenzonitril p-Brombenzalchlorid C7H₅OCl Benzoylchlorid Benzoylchlorid C7H₅O3J 2-Jod-3-oxy-benzaldehyd C7H₅O3J 2-Jod-3-oxy-benzoesäure 0-Nitrobenzoesäure 0-Ni	
C7HaO2N	
— p-Nitro-benzonitril CrH₄NCl o-Chlor-benzonitril — m-Chlor-benzonitril — p-Chlor-benzonitril — p-Chlor-benzonitril — p-Brombenzonitril — p-Brombenzonitril — p-Brombenzonitril CrH₄Cl₂Br₂ 3,5-Dibrombenzalchlorid CrH₅OCl Benzoylchlorid CrH₅OBr Benzoylchlorid CrH₅O₂J 2-Jod-3-oxy-benzoesäure CrH₅O₃J 2-Jod-3-oxy-benzoesäure CrH₅O₃J 2-Jod-3-oxy-benzoesäure CrH₅ClBr₂ 3,5-Dibrom-benzalchlorid CrH₅Cl₂Br p-Brombenzylchlorid CrH₀Cl₂Br p-Brombenzylchlorid — p-Brombenzylchlorid — p-Brombenzylchlorid — p-Brombenzylchlorid 1-Methyl-4-chlor-2-jodbenzol 1-Methyl-4-chlor-2-jodbenzol CrH₀OF p-Fluor-anisol CrH₀OCl o-Chlor-anisol	
C7H4O5N2 C7H4NCl	
C7H4NCl —	
m-Chlor-benzonitril p-Chlor-benzonitril p-Chlor-benzonitril o-Brombenzonitril m-Brombenzonitril p-Brombenzonitril p-Brombenzonitril p-Brombenzonitril p-Brombenzalchlorid Benzoylchlorid Benzoylbromid C7H5OBr Benzoylbromid C7H5O2J 2-Jod-3-oxy-benzaldehyd C7H5O3J 2-Jod-3-oxy-benzoesäure C7H5O4N 0-Nitrobenzoesäure C7H5ClBr2 3,5-Dibrom-benzalchlorid C7H6Cl2Br D-Brombenzalchlorid Thiobenzoesäure C7H6ClBr O-Brombenzylchlorid m-Brombenzylchlorid p-Brombenzylchlorid 1-Methyl-4-chlor-2-brombenzol 1-Methyl-4-chlor-2-jodbenzol Benzamid C7H7OF C7H7OF C7H7OCI O-Chlor-anisol p-Chlor-anisol	
p-Chlor-benzonitril o-Brombenzonitril m-Brombenzonitril p-Brombenzonitril p-Brombenzonitril p-Brombenzonitril p-Brombenzonitril p-Brombenzonitril p-Brombenzonitril p-Brombenzonitril p-Brombenzonitril p-Brombenzolchlorid Benzoylchlorid Benzoylchlorid C7H50Br Benzoylchlorid C7H503J 2-Jod-3-oxy-benzolesäure 0-Nitrobenzolesäure 0-Nitrobenzolesäure 0-Nitrobenzolesäure 0-Nitrobenzolchlorid p-Brombenzolchlorid Thiobenzolesäure 0-Brombenzylchlorid m-Brombenzylchlorid p-Brombenzylchlorid p-Brombenzylchlorid 1-Methyl-4-chlor-2-jodbenzol C7H6ClJ C7H70N Benzamid C7H70F C7H70Cl 0-Chlor-anisol p-Chlor-anisol	
C7H4NBr — Brombenzonitril — Brombenzonitril p-Brombenzonitril p-Brombenzonitril p-Brombenzonitril 3,5-Dibrombenzalchlorid Benzoylchlorid Benzoylchlorid Benzoylchlorid C7H5O2J C7H5O3J C7H5O3J C7H5O4N C7H5ClBr2 C7H5ClBr2 C7H6ClBr — Brombenzalchlorid Thiobenzoesäure C7H6ClBr C7H6ClBr C7H6ClJ C7H6ClJ C7H7ON Benzamid C7H7OF C7H7OCl D-Chlor-anisol D-Chlor-anisol D-Chlor-anisol	
m-Brombenzonitril p-Brombenzonitril p-Brombenzonitril p-Brombenzonitril p-Brombenzonitril p-Brombenzonitril p-Brombenzonitril p-Brombenzonitril p-Brombenzolchlorid C7H50Cl Benzoylchlorid Benzoylbromid C7H502J 2-Jod-3-oxy-benzaldehyd C7H503J 2-Jod-3-oxy-benzoesäure 0-Nitrobenzoesäure 0-Nitrobenzoesäure 0-Nitrobenzoesäure 0-Nitrobenzoesäure 0-Brombenzalchlorid 0-Brombenzalchlorid 0-Brombenzylchlorid	
P-Brombenzonitril C7H4Cl2Br2 C7H5OCl Benzoylchlorid C7H5OBr Benzoylbromid C7H5O2J C7H5O3J C7H5O4N C7H5ClBr2 C7H5Cl2Br C7H6ClBr C7H6ClBr C7H6ClBr C7H6ClJ C7H6ClJ C7H6ClJ C7H7OF C7H7OCl C7H7OCl C7H7OCl C7H7OCl C7H7OCl DPIDOMEDIALCHIOTIC SPROMBENZOLITRI SP	
C7H4Cl2Br2 C7H5OCl Benzoylchlorid Benzoylchlorid C7H5Ogr Benzoylchlorid Benzoylchlorid Benzoylchlorid Benzoylchlorid Benzoylchlorid Benzoylchlorid Benzoylchlorid C-7H5OgJ C-7H5OgJ C-7H5OgJ C-7H5OgN C-7H5ClBr2 C-7H5Cl2Br C-7H6ClBr Brombenzoesäure C-7H6ClBr Brombenzylchlorid Benzoylchlorid C-Nitrobenzoesäure C-Nitrobenzoesaure C-Nitrobe	
C7H5OCl Benzoylchlorid Benzoylchlorid C7H5O2J C7H5O3J C7H5O4N C7H5ClBr2 C7H5Cl2Br C7H6OS C7H6ClBr	
C7H5OBr C7H5O2J C7H5O3J C7H5O4N C7H5ClBr2 C7H6OS C7H6ClBr C7H6ClBr C7H6ClJ C7H6ClJ C7H7OF C7H7OCl C7H7OCl C7H7OCl C7H7OCl C7H7OCl C7H5O2J C7H5O2J C7H5O2J C7H5O2J C7H5O3J C7H5	
C7H5O2J C7H5O3J C7H5O4N C7H5ClBr2 C7H5Cl2Br C7H6ClBr C7H6ClBr C7H6ClBr C7H6ClJ C7H7OF C7H7OCl C7H7OCl C7H7OCl C7H7OCl C7H7OCl C7H5O3J C7H5O3J C7H5O3J C7H5O3J C7H5O3J C7H5O3J C7H5O4N C7H5O4N C7H5O4N C7H5Cl2Br C7H5Cl2Br C7H5Cl2Br C7H5Cl2Br C7H5Cl2Br C7H5Cl2Br C7H5Cl2Br C7H6ClBr C7H6ClBr C7H6ClBr C7H6ClJ C7H7ON C7H7OF C7H7OF C7H7OF C7H7OCl C7H7OCl C7H7OCl C7H7OCl C7H7OCl C7H7OCl C7H7OCl C7H7OCl C7H5O3J C7H5O4N C7H5O4N C7H5O5 C7H5O6N C7H5	
C7H5O3J C7H5O4N C7H5ClBr2 C7H5Cl2Br C7H6OS C7H6ClBr — m-Brombenzylchlorid — p-Brombenzylchlorid — p-Brombenzylchlorid — p-Brombenzylchlorid — p-Brombenzylchlorid — p-Brombenzylchlorid — p-Brombenzylchlorid - p-Brombenzylchlorid	
C7H5O4N C7H5ClBr2 3,5-Dibrom-benzalchlorid C7H6OS C7H6ClBr	
C7H5ClBr2 3,5-Dibrom-benzalchlorid C7H5Cl2Br p-Brombenzalchlorid C7H6OS Thiobenzoesäure C7H6ClBr o-Brombenzylchlorid m-Brombenzylchlorid p-Brombenzylchlorid 1-Methyl-4-chlor-2-brombenzol C7H6ClJ 1-Methyl-4-chlor-2-jodbenzol C7H7ON Benzamid C7H7OF p-Fluor-anisol C7H7OCl o-Chlor-anisol	
C7H5Cl2Br C7H6OS Thiobenzoesäure C7H6ClBr	
C7HeOS C7HeClBr	
C7H6ClBr — o-Brombenzylchlorid — p-Brombenzylchlorid 1-Methyl-4-chlor-2-brombenzol 1-Methyl-4-chlor-2-jodbenzol 1-Methyl-4-chlor-2-jodbenzol 1-Methyl-4-chlor-2-jodbenzol 1-Methyl-4-chlor-2-jodbenzol 2-H7ON 3-PFluor-anisol 3-PFluor-anisol 3-PChlor-anisol 3-PChlor-anisol	
m-Brombenzylchlorid p-Brombenzylchlorid 1-Methyl-4-chlor-2-brombenzol 1-Methyl-4-chlor-2-jodbenzol 1-Me	
p-Brombenzylchlorid 1-Methyl-4-chlor-2-brombenzol 1-Methyl-4-chlor-2-jodbenzol 1-Methyl-4-chlor-2-jodbe	
- 1-Methyl-4-chlor-2-brombenzol 1-Methyl-4-chlor-2-jodbenzol 1-Methyl-4-chlor-2-jodbenzol 1-Methyl-4-chlor-2-jodbenzol 1-Methyl-4-chlor-2-jodbenzol 1-Methyl-4-chlor-2-jodbenzol 1-Methyl-4-chlor-2-brombenzol 1-Methyl-4-chlor-2-brombenzol 1-Methyl-4-chlor-2-brombenzol 1-Methyl-4-chlor-2-jodbenzol 1-Methyl-4	
C7H6ClJ C7H7ON C7H7OF C7H7OCl C9H7OCl	
C7H7ON C7H7OF C7H7OCl C9H7OCl Denzamid p-Fluor-anisol o-Chlor-anisol p-Chlor-anisol	
C7H7OF C7H7OCl p-Fluor-anisol o-Chlor-anisol p-Chlor-anisol	
C7H7OCl o-Chlor-anisol p-Chlor-anisol	
- p-Chlor-anisol	
- p-Brom-anisol o-Jod-anisol	
- m-Jod-anisol	
- p-Jod-anisol	
C ₇ H ₇ O ₂ J 2-Jod-3-oxy-benzylalkohol	
C7H7O23 2-30d-3-0xy-benzylalkohol c-Nitrobenzylalkohol	
- m-Nitrobenzylalkohol	
p-Nitrobenzylalkohol	
C7H8NCl 1-Methyl-4-chlor-2-aminobenzol	
C7H ₉ ON o-Amino-anisol	
- m-Amino-anisol	
p-Amino-anisol	
C7H15O2N 3-Diäthylamino-propionsäure	
C7H2O3NCl3 2-Nitro-3,5-dichlor-benzoylchlorid	
C7H3O2NCl4 2-Nitro-3,5-dichlor-benzalchlorid	
C7H3O3NCl2 2-Nitro-3,5-dichlor-benzaldehyd	
C7H3O2Cl2Br 2,4-Dichlor-6-brom-3-oxy-benzalde	hvd
C ₇ H ₃ O ₂ Br ₂ J 4-6-Dibrom-2-jod-3-oxy-benzaldeh	
C7H3O4NCl2 2-Nitro-3,5-dichlorbenzoesäure	
C7H4OClBr o-Brom-benzoesäure-chlorid	
- m-Brom-benzoesäure-chlorid	
p-Brom-benzoesäure-chlorid	
C7H4O2ClBr 2-Chlor-6-brom-3-oxy-benzaldehyd	
	IIII
C7H5ONCl2 2-Amino-3,5-dichlorbenzaldehyd	

 $\begin{array}{lll} \text{C}_{7}\text{H}_{5}\text{O}_{2}\text{NCl}_{2} & \text{2-Amino-3,5-dichlorbenzoes\"{a}ure} \\ \text{C}_{7}\text{H}_{5}\text{O}_{2}\text{NS} & \text{Rhodanbrenzkatechin} \\ \text{C}_{7}\text{H}_{6}\text{ON}_{2}\text{Cl}_{2} & \text{2-Amino-3,5-dichlor-benzaldoxim} \\ \text{C}_{7}\text{H}_{4}\text{O}_{2}\text{NCl}_{2}\text{Br} & \text{2,4-Dichlor-6-brom-3-oxy-benzaldoxim} \\ \text{C}_{7}\text{H}_{4}\text{O}_{2}\text{NBr}_{2}\text{J} & \text{4,6-Dibrom-2-jod-3-oxy-benzaldoxim} \end{array}$

Gruppe Cs

Äthylbenzol C.Hio o-Xylol m-Xylol p-Xylol i-Phthalsäure CsH6O4 Benzylzyanid o-Tolunitril m-Tolunitril CsH7N p-Tolunitril Azetophenon CsHsO Phenylazetaldehyd Benzoesäure-methylester CsHsO2 Phenoxyessigsäure i-Vanillin CsHsO3 i-Vanillin 2,5-Dioxy-3-methyl-benzoesäure CsHsO4 CsHsO5 Furan-2,3-dikarbonsäure-dimethylester CsH9Cl 1,2-Dimethyl-4-chlorbenzol 1,3-Dimethyl-2-chlorbenzol 1,3-Dimethyl-4-chlorbenzol 1,3-Dimethyl-5-chlorbenzol 1,4-Dimethyl-2-chlorbenzol C8H9Br 1,2-Dimethyl-4-brombenzol 1,3-Dimethyl-2-brombenzol 1,3-Dimethyl-4-brombenzol 1,3-Dimethyl-5-brombenzol 1,4-Dimethyl-2-brom-benzol C₈H₉J 1,2-Dimethyl-3-jodbenzol 1,2-Dimethyl-4-jodbenzol 1,3-Dimethyl-2-jodbenzol 1,3-Dimethyl-4-jodbenzol Oliman 1,3-Dimethyl-5-jodbenzol 1,4-Dimethyl-2-jodbenzol C8H100 Methyl-phenyl-karbinol 3-Phenyläthylalkohol C8H10O2 Brenzkatechin-dimethyläther Hydrochinon-dimethyläther Resorzin-dimethyläther o-Kresyl-methyläther m-Kresyl-methyläther p-Kresyl-methyläther β-Orzin C8H140 1-Okten-5,6-oxyd Dioxy-5,6-okten-1 n-Oktylchlorid C8H16O2 C8H17Cl C8H18O2 3,4-Dioxyoktan C8O3Cl4 Tetrachlor-phthalsäure-anhydrid CsH4O2Cl2 Phthalsäurechlorid i-Phthalsäurechlorid Terephthalsäurechlorid CsH6OCl4 2,3,4,6-Tetrachlor-phenetol CsH7ON p-Methoxy-benzonitril

C ₈ H ₇ OCl		ω-Chlor-azetophenon
_		Phenylessigsäurechlorid
		o-Toluylsäure-chlorid
		m-Toluylsäure-chlorid
CHIODE		p-Toluylsäure-chlorid
C ₈ H ₇ OCl ₃		Trichlor-m-xylenol
C8H7O2N		p-Methoxyphenol-isozyanat
C ₈ H ₇ O ₂ Cl		p-Methoxy-benzoesäurechlorid
C ₈ H ₇ O ₃ Cl		3-Chlor-4-methyl-2,6-dioxy-benzaldehyd
C ₈ H ₇ O ₃ Br		2-Brom-i-vanillin
C ₈ H ₇ O ₄ Br		2-Brom-i-vanillinsäure
C ₈ H ₈ O ₂ Br ₂		3,5-Dibrom-veratrol
C ₈ H ₉ O ₂ Cl		3-Chlor-2,6-dioxy-1,4-xylol
C ₈ H ₉ O ₃ Br		2-Brom-i-vanillinalkohol
C ₈ H ₁₀ OS		asymmMerkapto-m-xylenol
C8H10OS2		2,4-Dimerkapto-1, 3, 5-xylenol
C8H10N2J2		1-Dimethylamino-4-dijodaminobenzol
C8H11O7N7		Azethydrazidin-pikrat
C8H15O4N	,	β, β'-Imino-dipropionsäure-dimethylester
C8H16O2N2		Essigsäure-äthylester-azin
C8H17ON	*	Konhydrin
C8H17O2N		β-Diäthylamino-propionsäure-methylester
C8H5O4NCl2		2-Nitro-3,5-dichlor-benzoesäure-methylester
C8H7O5ClS2		1,3-Dimethylbenzol-2,5-sulfo-chinon-4-sulfochlo- rid
C8H11O5NS		Glykokoll-Benzolsulfosäure
C ₈ H ₁₁ O ₆ NS	Charles III	Glykokoll-Phenolsulfosäure
C8H12O5N2S2		m-Xylenoldisulfamid
C ₈ H ₁₆ O ₄ NCl		β, β'-Imino-dipropionsäure-dimethylester-hydro- chlorid
C ₈ H ₇ O ₄ Cl ₂ SK		Dichlorxylenolsulfosaures Kalium
		oliginal mendeled citiem (Coll. 1- oliginal mendeled citiem (Coll. 1-
		Gruppe Co

C₉

C0H12		Mesitylen	
		Hemellittol	
_		Pseudokumol	
-		n-Propyl-benzol	
C9H6O2		Phenyl-propiolsäure	
CoHoOo		Hemimellithsäure	
CoH7N		Chinolin	
C ₉ H ₈ O		Zimtaldehyd	
C9H8O2		Zimtsäure	
CoHoO3		2-Brom-veratrumaldehyd	
C ₉ H ₉ N		1,2-Dimethyl-4-zyanbenzol	
_		1,3-Dimethyl-2-zyanbenzol	
<u></u>		1,3-Dimethyl-4-zyanbenzol	
_1-1-1-5-1-		1,3-Dimethyl-5-zyanbenzol	
		1,4-Dimethyl-2-zyanbenzol	
		2,3-Dimethyl-benzonitril	
C9H10O		Äthyl-phenyl-keton	
		Methyl-benzyl-keton	
		2,3-Dimethylbenzaldehyd	
		Zimtalkohol	
C9H10O2	100	Benzoesäure-äthylester	
	1	2,3-Dimethyl-benzoesäure	
Zind Bir		Phenylessigsäure-methylester	
		o-Toluylsäure-methylester	
		m-Toluylsäure-methylester	
		p-Toluylsäure-methylester	
	*	p 1 orajisadi o monijiosoti	

CoH10O3	Atranolhalbmethyläther	
-	Salizylsäure-äthylester	
-	m-Oxy-benzoesäure-äthylester	
-	p-Oxy-benzoesäure-äthylester	
_	Veratrumaldehyd	
C9H10O5	2, 3, 4-Trioxy-6-methyl-benzoesäure-methyle	ester
C9H12O	Äthyl-phenyl-karbinol	
_	γ-Phenyl-propylalkohol	
C9H12O3	Phlorogluzin-trimethyläther	
_	Pyrogallol-trimethyläther	
C9H18O2	Nonanol-1-on-8	
70223	Pinakon-azetonal	
CoH19Cl	n-Nonylchlorid	
C9H5O2Cl3	2, 3, 6-Trichlorzimtsäure	
C9H5O6N3	2, 4, 6-Trinitrozimtsäure	
C9H6O2Cl	2,5-Dichlorzimtsäure	
(91180201	2,6-Dichlorzimtsäure	
C9H6O2Cl4	2, 4, 5, 6-Tetrachlor-3-äthoxy-benzaldehyd	
	Zimtsäurechlorid	
C9H7OCl		
$C_9H_7O_2C1$	o-Chlorzimtsäure	
_	m-Chlorzimtsäure	
-	p-Chlorzimtsäure	
$C_9H_7O_4N$	o-Nitrozimtsäure	£0 (1)
	m-Nitrozimtsäure	
-	p-Nitrozimtsäure	
$C_9H_8O_3Br_2$	2,6-Dibrom-veratrum-aldehyd	
C_9H_9OC1	2,3-Dimethylbenzoesäure-chlorid	
$C_9H_9O_2C1$	o-Chlorbenzoesäure-äthylester	
_	m-Chlorbenzoesäure-äthylester	district.
-	p-Chlorbenzoesäure-äthylester	
C9H9O2Br	o-Brombenzoesäure-äthylester	ALL TO THE
	m-Brombenzoesäure-äthylester	
	p-Brombenzoesäure-äthylester	
$C_9H_9\mathbf{O_3N}$	3,4-Dimethoxy-phenyl-iso-zyanat	0.11.11
	Hippursäure	
C9H9O4N	o-Nitrobenzoesäure-äthylester	
091190421	m-Nitrobenzoesäure-äthylester	
	p-Nitrobenzoesäure-äthylester	
C ₉ H ₉ O ₄ Br	2-Bromveratrumsäure	
C9H11ON	2,3-Dimethyl-benzamid	
-	2,3-Dimethyl-benzaldehyd-oxim	
$C_9H_{11}O_2N$	Anthranilsäure-äthylester	
	m-Aminobenzoesäure-äthylester	
~ ~ ~ ~ ~	p-Aminobenzoesäure-äthylester	
C9H11O3N	p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-methylester	
C9H11O3Br	2-Brom-veratrum-alkohol	***
C9H17O4N	β , β '-Methylamino-dipropionsäure-dimethyleste	r
C ₉ H ₅ O ₄ NCl ₂	2-Nitro-3,5-dichlor-zimtsäure	
CoHoO2Cl2Br2	2,5-Dichlor-dibrom-dihydro-zimtsäure	
CoHrO2Cl2Br		
CoH7O4NCl2		
CoHsO2ClBr		
C9H13O5NS	Glykokoll-Toluolsulfosäure	11.11
C9H13O6NS	Alanin-Phenolsulfosäure	
C9H13O6NS	Glykokoll-o-Kresolsulfosäure	
~ 01119 001119	Glykokoll-m-Kresolsulfosäure	
	Glykokoll-p-Kresolsulfosäure	
C.H.O.M		
C9H18O3N4	β, β', β"-Ammoniak-tripropionsäure-triamid	- TT
C9H18O4NCl	β,β'-Methylamino-dipropionsäure-dimethylest	er-
N ** 0	hydrochlorid	
9H12O6NSAg	Glykokoll-p-Kresolsulfosaures Silber	
	0	4 %

Gruppe C10

C10H14	1-Phenyl-n-butan
_	1, 2, 3, 5-Tetramethylbenzol
	1, 2, 4, 5-Tetramethylbenzol
C10H6O8	Mellophansäure
C10H8O3	3,4-Dimethyl-phthalsäureanhydrid
1 220 110 100	4,5-Dimethylphthalsäureanhydrid
C10H10O	Benzalazeton
C10H10O2	o-Methylzimtsäure
_	m-Methylzimtsäure
Calle Outlier	p-Methylzimtsäure
V-14(0)(1)	Zimtsäure-methylester
C10H10O4	4,5-Dimethyl-phthalsäure
Ciorrio	i-Phthalsäure-dimethylester
Carlandon.	Terephthalsäure-dimethylester
C10H10O6	Halbmethyläther-orzindikarbonsäure
C ₁₀ H ₁₂ O	Äthylbenzylketon
C10H12O2	Phenylessigsäureäthylester
Table 1011	o-Toluylsäure-äthylester
_	m-Toluylsäure-äthylester
	p-Toluylsäure-äthylester
C10H12O3	3,4-Dimethyl-△⁴-tetrahydro-phthalsäureanhydrid
C10H12O4	Everninsäure-methylester
_	p-Orsellinsäure-dimethyläther
	β-Orzinkarbonsäure-methylester
C10H14O	Propyl-phenyl-karbinol
C10H14O3	1-Xthyl-2-oxy-3,4-dimethoxy-benzol
C10H14O4	4,5-Dimethyl-△⁴-tetrahydro-phthalsäure
C10H18O	Anhydrodekanol-1-on-5
C10H18O2	Verbindung, isoliert aus Elemiöl
C10H18O2	Kaproylessigester
C101118O3	8-Ketokaprinsäure
C10H20O	1,5-Oxidodekan
C10H20U	Verbindung (Menthol?), erhalten aus der Ver-
_	
CHA	bindung C10H18O2
$C_{10}H_{20}O_2$	Dekanol-1-on-5
$\mathbf{C_{10}H_{20}Br_2}$	1,5-Dibrom-n-dekan
	1,10-Dibromdekan
C10H21Cl	n-Dezylchlorid
$C_{10}H_{22}O_2$	Dekandiol-1,5
-	1,10-Dekandiol
C10H8ON2	2-Benzoylimidazol
C10H8OS	1-Oxy-3-merkapto-naphthalin
- Till to Inferior	2-Oxy-7-merkapto-naphthalin
_	2-Oxy-8-merkapto-naphthalin
C10H9O5Cl	Verbindung, erhalten durch Alkoholyse des Chloratranorins
C10H11O3Cl	3-Chlor-4-methyl-2,6-dimethoxy-benzaldehyd
C10H11O4Cl	3-Chlor-4-methyl-2,6-dimethoxy-benzöesäure
C10H11O4C1	Karboxy-methyl-merkapto-m-xylenol
C10H12O3S C10H13ON3	
	2,3-Dimethyl-benzaldehyd-semikarbazon
C10H13O2N	4,5-Dimethyl-△*-tetrahydro-phthalimid
C ₁₀ H ₁₃ O ₃ N	p-Methoxy-phenyl-karbaminsäure-äthylester
C10H13O4N	3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-methylester
C10H21ON	Konhydrin-methin
C ₁₀ H ₇ OSAg	2 Oxynaphthalin-7-silbermerkaptid
- Jouting	2-Oxy-naphthalin-8-silbermerkaptid
C10H11O4CIS	1,3-Dimethyl-4-azetoxybenzol-5-sulfochlorid
C10H15O5NS	Alanin-Toluolsulfosäure
- 44	Glykokoll-m-Xylolsulfosäure

C₁₀H₁₅O₆NS C₁₀H₂₂ONJ C₁₀H₄₀N₂₀Cl₂S₁₀Mn C₁₀H₄₀N₂₀Cl₂S₁₀Zn β-Aminobuttersäure-Phenolsulfosäure N-Methyl-koniin-jodmethylat Deka-thioharnstoffmanganchlorid Deka-thioharnstoffzinkchlorid

Gruppe C11

Pentamethylbenzol C11H16 1-Phenyl-n-pentan Benzol-pentakarbonsäure C11H6O10 Phenylpropiolsäure-äthylester C11H10O2 2-Methyl-1-keto-1, 2, 3, 4-tetrahydro-naphthalin 7-Methyl-1-keto-1, 2, 3, 4-tetrahydro-naphthalin C11H12O 2,6-Dimethylzimtsäure C11H12O2 Zimtsäure-äthylester Atranolhalbmethyläther - karbonsäure - methyl-C11H12O5 ester 2, 4, 6-Trimethyl-bromstyrol C11H13Br p-Methyl-benzyl-azeton C11H14O Phenylpropionsäure-äthylester C11H14O2 2-Athoxy-3,4-dimethoxy-benzaldehyd C11H14O4 2-Äthoxy-3,4-dimethoxy-benzoesäure C11H14O5 4-(p-Tolyl-)-2-brom-butan 4-(p-Tolyl-)-butanol C11H15Br C11H16O 1-Brom-2-methoxy-naphthalin C11H9OBr C11H10OS 1-Oxy-3-methylmerkapto-naphthalin 2-Oxy-7-methylmerkapto-naphthalin 2-Oxy-8-methylmerkapto-naphthalin C11H11O2N 3,4-Dimethylphthalsäure-methyl-imid 4,5-Dimethylphthalsäure-methyl-imid C11H12O2N2 1-Methyl-3-phenyldihydrourazil 3-Phenyl-6-methyldihydrourazil C11H13ON N-Dimethyl-zimtsäureamid C11H13O3N p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-allylester 3-Chlor-4-methyl-2,6-dimethoxy-benzoesäure-C11H13O4Cl methylester C11H15O3N Anhalamin p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-n-propylester p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-i-propylester C11H15O4N 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-äthylester C11H17O3N C11H24ON2 β-Diäthylamino-propionsäure-diäthylamid C11 H9 O4 NS Diazetylrhodan-brenzkatechin C11 H24 ONJ Konhydrin-methin-jodmethylat

Gruppe C12

C12H14 Tetrahydrodiphenyl C12H18 Hexamethylbenzol 1-Phenyl-n-hexan C12H8O4 Isobergapten Sphondin Sphondylium C12H11N 2-Benzylpyridin 4-Benzylpyridin C12H12O6 1, 2, 3-Benzoltrikarbonsäure-trimethylester 1, 3, 5-Benzoltrikarbonsäure-trimethylester 2,5-Diazetoxy-3-methyl-benzoesäure Hemimellithsäure-trimethylester C12H14O 2-Äthyl-1-keto-1, 2, 3, 4-tetrahydro-naphthalin

C12H14O	2,7-Dimethyl-1-keto-1, 2, 3, 4-tetrahydro-naph- thalin
	$4-(2,3-Dimethyl-phenyl)-\Delta^3$ -butenon
C12H14O2	2. 4, 6-Trimethylzimtsäure
C12H14O2	i-Phthalsäure-diäthylester
-	Terephthalsäure-diäthylester
C12H16O	4-(2',3'-Dimethylphenyl)-butanon-2
C ₁₂ H ₁₆ O ₂	γ-Phenyl-α-äthyl-buttersäure
C121116O2	γ-(p-Tolyl)-α-methyl-buttersäure
C12H17Br	4-(2',3'-Dimethylphenyl)-2-brombutan
Claimin	3-(p-Äthylphenyl)-2-methyl-1-brompropan
	3-(p-Tolyl)-1-brom-pentan
C ₁₂ H ₁₈ O	3-(p-Xthylphenyl)-2-methyl-propanol-1
C12H18U	
	4-(2',3'-Dimethyl-phenyl)-butanol-2
C. H. O.	3-(p-Tolyl)-pentanol-1
C12H18O3	1-Äthyl-2-äthoxy-3,4-dimethyl-benzol
C ₁₂ H ₂₀ N ₂	α-n-Amyl-pimelinsäure-dinitril
C12H22O4	α-n-Amyl-pimelinsäure
- T 0 0 T	1,10-Dekamethylen-dikarbonsäure
$C_{12}H_{22}O_{11} + 2H$	
C12H22O11	Rohrzucker
C12H22N2	Dekamethylen-dikarbonsäure-dinitril
C12H24Br2	Dibrom-dodekan
$C_{12}H_{26}O_2$	1,12-Dodekandiol
$C_{12}H_9ON$	2-Benzoyl-pyridin
	3-Benzoyl-pyridin
-	4-Benzoyl-pyridin
C12H9O4N3	2-(o, p-Dinitrobenzyl)-pyridin
C12H10O2N2	2-(p-Nitrobenzyl)-pyridin
C12H10O3S	1-Oxy-naphthalin-3-thioglykolsäure
	1-Oxy-naphthalin-4-thioglykolsäure
	1-Oxy-naphthalin-5-thioglykolsäure
	2-Oxy-naphthalin-6-thioglykolsäure
	2-Oxy-naphthalin-7-thioglykolsäure
Circles - may	2-Oxy-naphthalin-8-thioglykolsäure
C12H11ON	2-Pyridyl-phenyl-karbinol
C ₁₂ H ₁₃ O ₂ N	4,5-Dimethyl-phthalsäure-äthylimid
C12H13O2N C12H14O2N2	1,6-Dimethyl-3-phenyldihydrourazil
C12H14O2N2 C12H14O5S	5-Karboxymethylmerkapto-4-karboxy-methyloxy-
C12H14U5O	
0.11.0	1,3-dimethylbenzol
C12H14O5S2	Di-(karboxy-methylmerkapto)-m-xylenol
C12H15ON	$4-(2',3'-Dimethyl-phenyl)-\Delta^3$ -butenon-2-oxim
C12H15O3N	Anhalonin
C12H15O4N	3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-allylester
$C_{12}H_{16}O_3N_2$	β-(N ² -Phenyl-N ¹ -methylureido)-buttersäure
_	β-(N ² -Phenyl-N ¹ -methylureido)-propionsäure-
	methylester
$C_{12}H_{16}O_7N_2$	1-Äthyl-2-äthoxy-3,4-dimethoxy-5,6-dinitrobenzol
C12H17O3N	Anhalidin
C12H17O3N	Anhalinin
The state of the s	Anhalonidin
-	p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-n-butylester
Language (12)	p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-i-butylester
C12H17O4N	3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-propyl-
722211 0421	ester
The state of the s	3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-i-propyl-
TAN	ester
C12H20O3N2	1-Athyl-2-athoxy-3,4-dimethoxy-5,6-diamino-ben-
C12H21O6N	zol
	β, β', β"-Ammoniak-tripropionsäure-trimethyl-

 $C_{12}H_{24}O_2N_2$ $C_{12}H_{13}O_5NS$

C₁₂H₁₃O₆NS C₁₂H₂₂O₆NCl

C12H4O2N2Cl2S2

C12H28O4N6Cl6Pt

α-n-Amyl-pimelinsäure-diamid Glykokoll-α-Naphthalinsulfosäure Glykokoll-β-Naphthalinsulfosäure

Glykokoll-β-Naphtholsulfosäure β, β', β''-Ammoniak-tripropionsäure-trimethylester-hydrochlorid

Verbindung, erhalten aus Bis-(4'-chlor-2-nitrobenzol-sulfenyl)-1,4-diaminobenzol

β, β'-Imino-dipropionsäurediamid-chloroplatinat

Gruppe C13

C13H14

_ __ C₁₃H₁₈

--C₁₃H₁₀O C₁₃H₁₀O₂

C13H10O5

C13H10O3

C13H12O2

_

C13H12O5 C13H14O5

C13H13O

C₁₃H₁₆O₆ C₁₃H₁₇N

C13H18O2

C₁₃H₁₈O₅ C₁₃H₉ON C₁₃H₉O₂Cl 1-Äthyl-6-methyl-naphthalin 1-Äthyl-7-methyl-naphthalin 1-Methyl-2-äthyl-naphthalin 2-Methyl-1-äthyl-naphthalin 2-Methyl-6-äthyl-naphthalin 1, 2, 5-Trimethyl-naphthalin

1, 2, 5-Trimethylnaphthalin = Agathalin Sapotalin = 1, 2, 7-Trimethyl-naphthalin 1-Äthyl-7-methyl- Δ^1 -dihydronaphthalin 1-Methyl-2-äthyl- Δ^1 -dihydronaphthalin 2-Methyl-1-äthyl- Δ^1 -dihydronaphthalin 1, 2, 7-Trimethyl-dihydro-naphthalin

1-Äthyl-6-methyl-1, 2, 3, 4-tetrahydro-naphthalin 2-Methyl-6-äthyl-1, 2, 3, 4-tetrahydro-naphthalin

Benzophenon o-Phenyläther-aldehyd m-Phenyläther-aldehyd p-Phenyläther-aldehyd

Pimpinellin Isopimpinellin 2.5-Dioxy-benz

2,5-Dioxy-benzophenon o-Phenyläther-karbonsäure m-Phenyläther-karbonsäure p-Phenyläther-karbonsäure o-Phenyläther-alkohol m-Phenyläther-alkohol p-Phenyläther-alkohol

Sapotalinchinon = 2, 7, 8-Trimethyl-1,4-naphthochinon

Dihydro-pimpinellin Tetrahydro-pimpinellin

1-Äthyl-6-methyl-4-keto-1, 2, 3, 4-tetrahydronaphthalin

2-Methyl-6-äthyl-4-keto-1, 2, 3, 4-tetrahydronaphthalin

2, 5, 6-Trimethyl-1-keto-1, 2, 3, 4-tetrahydronaphthalin

Dimethyläther-orzindikarbonsäure-dimethylester γ-(2,3-Dimethylphenyl)-α-methyl-buttersäure-nitril

γ-(p-Äthylphenyl)-β-methyl-buttersäure

 γ -(2,3-Dimethylphenyl)- α -methyl-buttersäure γ -(p-Tolyl)-n-kapronsäure

2-Athyl-3-athoxy-4,5-dimethoxy-benzoesaure m-Zyan-phenyläther

m-Zyan-phenylather o-Phenyläther-karbonsäure-chlorid m-Phenyläther-karbonsäure-chlorid p-Phenyläther-karbonsäure-chlorid

C13H11ON	o-Phenyläther-karbonsäure-amid
	m-Phenyläther-karbonsäure-amid
C13H11O2N	m-Phenyläther-aldehyd-oxim
C13H11N3Cl2	2-Amino-3,5-dichlor-benzaldehyd-phenylhydrazon
C ₁₃ H ₁₂ ON ₄	2-Benzoylpyridin-semikarbazon
01311120114	4-Benzoylpyridin-semikarbazon
C13H12O3S	1-Karbäthoxy-oxy-3-merkapto-naphthalin
C131112O35	2-Karbäthoxy-oxy-7-merkapto-naphthalin
- Alling the American Co.	2-Karbathoxy-oxy-7-merkapto-naphthalin
C13H17ON3	2-Karbäthoxy-oxy-8-merkapto-naphthalin
U13H17UN3	4 - $(2',3'$ -Dimethyl-phenyl) - \triangle^3 - butenon - semi- karbazon
C13H17O2Br	6-Brom-n-hexanol-benzoesäureester
C13H17O3N	Lophophorin
C13H18O3N2	β-(ω-Phenylureido)-buttersäure-äthylester
C13H19ON3	4-(2',3'- Dimethylphenyl)-butanon - 2 - semikarbazon
C13H19O3N	p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-n-amylester
_	Pellotin
C13H19O4N	3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäuer-n-butyl-
01011100111	ester
Collings adady	3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-i-butyl- ester
C13H9O2N3Cl2	2-Nitro-3,5-dichlorbenzaldehyd-phenylhydrazon
C13H11O5ClS	2-Karbäthoxy-oxy-naphthalin-7-sulfochlorid
C13H15O5NS	Alanin-β-Naphthalinsulfosäure
C13H19O7N11Fe4	Verb., erhalten aus Hexazyanoferrosäure
C13H21O5NS	Leuzin-Toluolsulfosäure

C14H18 C14H12O Desoxybenzoin C14H12O2 Benzoin C14H14O8 1, 2, 3, 4 - Benzoltetrakarbonsäure - tetramethylester C14H18O2 — p-Äthyl-α-methylzimtsäure-äthylester — p-Methyl-β-äthyl-zimtsäure-äthylester — 2, 4, 6-Trimethyl-zimtsäure-äthylester C14H20O3 C14H20O3 C14H20O4 C14H20O4 C14H20O4 C14H20O6N C	C14H16	1 9 5 6 Totromethyl perhibalia
C14H12O2 C14H12O2 C14H14O8 C14H18O2 C14H18O2 C14H18O2 C14H18O2 C14H2O3 C14H2O3 C14H2O3 C14H2O3 C14H2O3 C14H2O3 C14H2O3 C14H2O3 C14H2O4 C14H2O3 C14H10O3 C14H10O3 C14H11O3 C14H12O3 C14H13O3 C14H		1, 2, 5, 6-Tetramethyl-naphthalin
C14H12O2 C14H14O8 C14H14O8 C14H18O2 C14H18O2 C14H18O2 C14H18O2 C14H18O3 C14H20O3 C14H20O3 C14H20O3 C14H20O4 C14H3N2S2 C14H3N3S C14H1N2CI3 C14H1N2CI3 C14H10O8 C14H12O3S C14H11O3S C14H11O3S C14H13O3N C14H14O3S C14H140O3S C1		
C14H1sO2 C14H1sO2		
cster p-Äthyl-α-methylzimtsäure-äthylester p-Methyl-β-äthyl-zimtsäure-äthylester 2, 4, 6-Trimethyl-zimtsäure-äthylester 1-Vinyl-2-äthyl-3-äthoxy-4,5-dimethoxy-benzol 1,10,Dekamethylen-dikarbonsäure-dimethylester 1,1'-Bisbenzthiazin 1,1'-Bisbenzt		
p-Methyl-β-äthyl-zimtsäure-äthylester 2, 4, 6-Trimethyl-zimtsäure-äthylester 1-Vinyl-2-äthyl-3-äthoxy-4,5-dimethoxy-benzol 1,10,Dekamethylen-dikarbonsäure-dimethylester 1,1'-Bisbenzthiazin 1,1'-Bisbenzthia	T. T	ester
2, 4, 6-Trimethyl-zimtsäure-äthylester 1-Vinyl-2-äthyl-3-äthoxy-4,5-dimethoxy-benzol 1,10,Dekamethylen-dikarbonsäure-dimethylester 1,1'-Bisbenzthiazin 4'-Oxy-3'-nitro-m-benzoyl-benzoesäure Diphenazin-thiazin C14H1N2Cl3 C14H1N2Cl3 C14H12O5S 1-Karboxymethylen-oxy-naphthalin-4-thioglykolsäure C14H13O2N3 C14H13O3N C14H14O3S	C14H18O2	
C14H20O3 C14H20O4 C14H8N2S2 C14H8N2S2 C14H9O6N C14H9N3S C14H11N2Cl3 C14H11N2Cl3 C14H13O3N C14H14O3S C14H10O4S2 C14H10O4S2 C14H21O3N C14H		p-Methyl-β-äthyl-zimtsäure-äthylester
C14H20O3 C14H20O4 C14H8N2S2 C14H8N2S2 C14H9O6N C14H9N3S C14H11N2Cl3 C14H11N2Cl3 C14H13O3N C14H14O3S C14H10O4S2 C14H10O4S2 C14H21O3N C14H		2, 4, 6-Trimethyl-zimtsäure-äthylester
C14H2004 C14H8N2S2 C14H9O6N C14H9N3S C14H1N2Cl3 C14H11N2Cl3 C14H12O5S C14H13O3N C14H14O4S C14H16O4S2 C14H2O3N C14H2O3N C14H16O4S2 C14H21O3N C14H21O3N C14H21O3N C14H21O3N C14H21O3N C14H16O4S2 C14H21O3N C14	C14H20O3	1-Vinyl-2-äthyl-3-äthoxy-4,5-dimethoxy-benzol
C14HsN2S2 C14HsO6N C14HsO3S C14HsN3S C14H1N2Cls C14H11N2Cls C14H12O5S C14H13O2Ns C14H13O2N C14H14O3S C14H14O3S C14H14O3S C14H14O3S C14H14O3S C14H16O4S2 C14H2O3N C14H2O3N C14H2O3N C14H16O4S2 C14H21O3N C14H21O3N C14H16O4S2 C14H21O3N C14H21O3N C14H21O3N C14H21O3N C14H21O3N C14H21O3N C14H21O3N C14H21O3N C14H21O3N C14H21O4N C14H	C14H26O4	
C14H9N3S C14H9N3S C14H11N2Cl3 C14H12O5S C14H13O2N3 C14H13O3N C14H14O3S C14H14O3S C14H14O3S C14H14O3S C14H16O4S2 C14H16O4S2 C14H21O3N C14H21O4N C14H21O4N C14H21O4N C14H21O4N C14H21O4N C14H21O4N C14H21O4N C14H21O4N C14H21O4N C14H21O3N C14H21O3N C14H21O3N C14H21O3N C14H21O4N C14	C14H8N2S2	1,1'-Bisbenzthiazin
C14H9N3S C14H11N2Cl3 C14H12O5S C14H12O5S C14H13O2N3 C14H13O3N C14H14O3S C14H		
C14H11N2Cl3 C14H12O5S Trichlor-äthyliden-o,o'-diamino-biphenyl 1-Karboxymethylen-oxy-naphthalin-4-thioglykol- säure m-Phenyläther-aldehyd-semikarbazon p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-phenylester 1-Karbäthoxy-oxy-3-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-6-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-7-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 3-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 3-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 3-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 3-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 3-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 3-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 3-Karbāthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 3-Karbāthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 3-Kar		
C ₁₄ H ₁₂ O ₅ S 1-Karboxymethylen-oxy-naphthalin-4-thioglykolsäure m-Phenyläther-aldehyd-semikarbazon p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-phenylester C ₁₄ H ₁₄ O ₃ S 1-Karbäthoxy-oxy-3-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-6-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-7-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin C ₁₄ H ₁₆ O ₄ S ₂ C ₁₄ H ₂₀ O ₃ N ₂ C ₁₄ H ₂₀ O ₃ N ₂ C ₁₄ H ₂₁ O ₄ N S-Methoxyphenyl-karbaminsäure-n-hexylester C ₁₄ H ₂₁ O ₄ N C ₁₄ H ₂₁ O ₄ N		
C ₁₄ H ₁₄ O ₃ N p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-phenylester 1-Karbäthoxy-oxy-3-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-6-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-7-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin C ₁₄ H ₁₆ O ₄ S ₂ C ₁₄ H ₂₀ O ₃ N ₂ Triazetyl-2,4-dimerkapto-1, 3, 5-xylenol β-(N²-Phenyl-N¹-methylureido)-buttersäure- äthylester C ₁₄ H ₂₁ O ₃ N p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-n-hexylester C ₁₄ H ₂₁ O ₄ N 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-amylester C ₁₄ H ₇ N ₂ S ₂ Br Brom-1,1'-bisbenzthiazin		1-Karboxymethylen-oxy-naphthalin-4-thioglykol-
C ₁₄ H ₁₄ O ₃ S 1-Karbäthoxy-oxy-3-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-6-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-7-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin C ₁₄ H ₁₆ O ₄ S ₂ C ₁₄ H ₂₀ O ₃ N ₂ Triazetyl-2,4-dimerkapto-1, 3, 5-xylenol β-(N²-Phenyl-N¹-methylureido)-buttersäure- äthylester C ₁₄ H ₂₁ O ₃ N p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-n-hexylester C ₁₄ H ₂₁ O ₄ N 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-amylester C ₁₄ H ₇ N ₂ S ₂ Br Brom-1,1'-bisbenzthiazin	C14H13O2N3	m-Phenyläther-aldehyd-semikarbazon
C ₁₄ H ₁₄ O ₃ S 1-Karbäthoxy-oxy-3-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-6-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-7-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin C ₁₄ H ₁₆ O ₄ S ₂ C ₁₄ H ₂₀ O ₃ N ₂ C ₁₄ H ₂₀ O ₃ N ₂ B-(N ² -Phenyl-N ¹ -methylureido)-buttersäure- äthylester C ₁₄ H ₂₁ O ₄ N C ₁₄ H ₂₁ O ₄ N C ₁₄ H ₂₁ O ₄ N 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-amylester C ₁₄ H ₇ N ₂ S ₂ Br Brom-1,1'-bisbenzthiazin	C14H13O3N	p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-phenylester
2-Karbäthoxy-oxy-6-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-7-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-6-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-6-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-6-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-6-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-6-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-6-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-6-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-7-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 3-karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 3-karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin 3-karbäthoxy-oxy-8-m	C14H14O3S	
2-Karbäthoxy-oxy-7-methylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin C14H16O4S2 C14H20O3N2 Triazetyl-2,4-dimerkapto-1, 3, 5-xylenol β-(N²-Phenyl-N¹-methylureido)-buttersäure- äthylester C14H21O3N p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-n-hexylester C14H21O4N 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-amylester C14H7N2S2Br Brom-1,1'-bisbenzthiazin	- I minerall	
2-Karbäthoxy-oxy-8-methylmerkapto-naphthalin C14H16O4S2 C14H20O3N2 Triazetyl-2,4-dimerkapto-1, 3, 5-xylenol β-(N²-Phenyl-N¹-methylureido)-buttersäure- äthylester p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-n-hexylester C14H21O4N 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-amylester C14H7N2S2Br Brom-1,1'-bisbenzthiazin		
C ₁₄ H ₁₆ O ₄ S ₂ C ₁₄ H ₂₀ O ₃ N ₂ Triazetyl-2,4-dimerkapto-1, 3, 5-xylenol β-(N²-Phenyl-N¹-methylureido)-buttersäure- äthylester p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-n-hexylester C ₁₄ H ₂₁ O ₄ N C ₁₄ H ₂₁ O ₄ N 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-amylester C ₁₄ H ₇ N ₂ S ₂ Br Brom-1,1'-bisbenzthiazin	Table 19 and 19 miles	
C ₁₄ H ₂₀ O ₃ N ₂ β-(N ² -Phenyl-N ¹ -methylureido)-buttersäure- äthylester C ₁₄ H ₂₁ O ₃ N p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-n-hexylester C ₁₄ H ₂₁ O ₄ N C ₁₄ H ₇ N ₂ S ₂ Br Brom-1,1'-bisbenzthiazin	C14H16O4S2	
äthylester C ₁₄ H ₂₁ O ₃ N C ₁₄ H ₂₁ O ₄ N C ₁₄ H ₂₁ O ₄ N C ₁₄ H ₇ N ₂ S ₂ Br äthylester p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-n-hexylester 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-amylester Brom-1,1'-bisbenzthiazin		
C ₁₄ H ₂₁ O ₃ N p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-n-hexylester C ₁₄ H ₂₁ O ₄ N 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-amylester C ₁₄ H ₇ N ₂ S ₂ Br Brom-1,1'-bisbenzthiazin	C144120 00212	
C ₁₄ H ₂₁ O ₄ N 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-amylester C ₁₄ H ₇ N ₂ S ₂ Br Brom-1,1'-bisbenzthiazin	Ca Ha OaN	
C ₁₄ H ₇ N ₂ S ₂ Br Brom-1,1'-bisbenzthiazin		
U14118112U2D12 D1010III-1,1 UISUCIIZGIIIGZU1		
	C141181\202D12	Diolom-1,1 Dispenzentazot

Thiazol-2-thiokarbonsäure-2'-aminophenylester C14 H10 0 N2 S2 4'-Chlor-2'-aminophenyl-2-merkapto-6-chlor-3-C13H10OS2Cl2 ketodihydro-p-thiazin C14H11O7N3S asymm.-Pikrylmerkapto-m-xylenol asymm., m-Xylenol-sulfanilid C14H15O3NS β-Aminobuttersäure-β-Napthalinsulfosäure C14H17O5NS Dinitroso-trichloräthyliden-o, o'-diamino-C14 H9 O2 N4 Cl3 biphenyl C14H11O2NCIBr 3-Chlor-4-methyl-2,6-dioxybenzaldehyd-m-bromanilid C14H14O2N3CIS 1-Dimethyl-4-(4'-chlor-2'-nitrobenzol-sulfenyl)phenylendiamin C14H13O2N3ClJ3S Verbindung, erhalten aus 1-Dimethyl-4-(4'-chlor-

Gruppe C15

2'-nitrobenzol-sulfenyl)-phenylendiamin

β, i-Amyl-naphthalin C15H18 C15H12O Benzalazetophenon C15H12O3 m-Phenyläther-akrylsäure p-Phenyläther-akrylsäure p-Methoxy-phenyl-karbaminsäure-benzylester C15H15O3N 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-phenylester C15H15O4N C15H16O3N2 Di-(p-methoxyphenyl)-harnstoff 1-Karbäthoxy-oxy-naphthalin-3-sulfosäure-äthyl-C15H16O6S 1-Karbäthoxy-oxy-naphthalin-5-sulfosäureäthyl-C15H19O5N Dinitrobenzoylkoniin Laktoflavin C15H20O6N4 p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-n-heptylester C15H23O3N 3.4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-hexylester C15H23O4N C15H17O3NS asymm., m-Xylenol-sulfomethyl-anilid 2-Chlor-6-brom-3-äthoxy-benzaldehyd-phenyl-C15H14ON2ClBr hydrazon

Gruppe C16

C16H12O4 Formononetin C16H14O7 Gyrophorsäure Lekanorsäure C16H14O8 Diploschistessäure p-Methoxybenzyl-4-oxy-2-methoxyphenylketon 1,14-Tetradekan-dikarbonsäure C16H16O4 C16H30O4 C16H11ON 2-Chinolyl-phenylketon 4'-Oxy-3'-nitro-m-benzoylbenzoesäure-äthylester C16H13O6N β-ω-Phenylureido-β-phenyl-propionsäure 1, 3, 1', 3'-Tetramethyl-4, 5, 4', 5'-sulfonylid C16H16O3N2 C16H16O6S2 C16H24O8N4 Konhydrin-methin-pikrat p-Methoxy-phenyl-karbaminsäure-n-oktylester C16H25O3N C16H25O4N 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-heptyl-5, 7, 5', 7'-Tetrachlor-indigo 2-Oxy-6-pikrylmerkapto-naphthalin C16H6O2N2Cl4 C16H9O7N3S 2-Oxy-7-pikrylmerkaptonaphthalin 2-Oxy-8-pikrylmerkapto-naphthalin C16H11O3N3S 4'-Nitrobenzol-1',1-azo-2-oxy-6-merkaptonaphthalin

C18H12O3

C16H11O3N3S	4'-Nitrobenzol-1',1-azo-2-oxy-7-merkapto- naphthalin
-11.0.8	4'-Nitrobenzol-1',1-azo-2-oxy-8-merkapto- naphthalin
-metric	4'-Nitrobenzol-1',2-azo-1-oxy-3-merkapto- naphthalin
-onlys	4'-Nitrobenzol-1',2-azo-1-oxy-4-merkapto- naphthalin
- annual-as-legal	4'-Nitrobenzol-1',2-azo-1-oxy-5-merkapto- naphthalin
C16H13O3NS	1-Oxy-naphthalin-3-sulfanilid
C16H17O4NS	1,3-Dimethyl-4-azetoxybenzol-5-sulfanilid
C16H21O5NS	Leuzin-B-Naphthalinsulfosäure
C16H26O3NJ	0-Äthyl-pellotin-jodmethylat

Gruppe C17

Methylformononetin
β-Phenyläthyl-äthyl-malonsäure-diäthylester
Di-(3,4-dimethoxyphenyl)-harnstoff
3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-oktylester
4'-Nitrobenzol-1',1-azo-2-oxy-6-methylmerkapto- naphthalin
4'-Nitrobenzol-1',1-azo-2-oxy-7-methylmerkapto- naphthalin
4'-Nitrobenzol-1',1-azo-2-oxy-8-methylmerkapto- naphthalin
4'-Nitrobenzol-1',2-azo-1-oxy-3-methylmerkapto- naphthalin
4'-Nitrobenzol-1',2-azo-1-oxy-4-methylmerkapto- naphthalin
4'-Nitrobenzol-1',2-azo-1-oxy-5-methylmerkapto- naphthalin
2-(2'-Äthyl-3-äthoxy-4,5-dimethoxy-phenyl)- äthyl-ammoniumjodid

Gruppe C18

1-Benzoylnaphthalin-8-karbonsäure

-	α-Naphthoyl-o-benzoesäure
C18H12O10	Saxatilsäure
C18H14O5	Azetylformononetin
C18H14O9	Protokaprarsäure
- Comment of the second of the	Protozetrarsäure = Ramalinsäure
C18H14O10	Saxatilsäure
C18H6O6	1, 8, 9, 10-Phenanthren-tetrakarbonsäure- dianhydrid
C18H16O8	Di-desoxy-dihydrosaxatilsäure
C18H16O10	Dihydrosaxatilsäure
C18H34O2	Ölsäure
C18H34O4	1,14-Tetradekan-dikarbonsäure-dimethylester
C18H36O2	α-Äthyl-palmitinsäure
-	α-Butyl-myristinsäure
	α-Hexyl-laurinsäure
	α-Oktyl-kaprinsäure
C18H38O	α-Äthyl-hexadezylalkohol
1	a-Butyl-tetradezylalkohol
	α-Hexyl-dodezylalkohol
To all the party of	α-Oktyl-dezylalkohol

C₁₈H₁₅O₈N₄ 2-Benzylpyridin-styphnat 4-Benzylpyridin-styphnat

C19H12O5

C₁₉H₁₆O₁₁ C₁₉H₁₈O₈

C19H22O4

C₁₉H₂₈O₂ C₁₉H₁₄O₃N₂

C19H15ON

C19H17O8Cl

C19H22O3N2

C19H31O4N

C19H16O2N2

C19H17O5NS

C19H13O9N3S

 $C_{18}H_{20}O_3N_2$ β -(ω -Phenylureido)- β -phenyl-propionsäureäthylester

 $C_{18}H_{29}O_3N$ p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-n-dezylester α -Äthylpalmitinsäure-amid

α-Äthylpalmitinsäure-amid α-Butylmyristinsäure-amid α-Hexyl-laurinsäure-amid α-Oktylkaprinsäure-amid

C₁₈H₃₈O₆N₈Cl₆Pt β, β'.β - Amoniak-tripropionsäure-triamidchloroplatinat

Gruppe C₁₉

p-Methoxy-pulvinsäure-dilakton

Thamnolsäure
Atranorin
Baeomycessäure
Dekarboxykolumbin
Dekarboxy-i-kolumbin
Propionaldehyd-dimedon
p-Methoxy-pulvinsäure-dinitril
o-Phenyläther-aldehyd-anil
m-Phenyläther-aldehyd-anil

1-Athyl-6-methyl-naphthalin-pikrat 1-Athyl-7-methyl-naphthalin-pikrat

1-Methyl-2-äthyl- Δ^1 -dihydronaphthalin-pikrat 2-Methyl-1-äthyl- Δ^1 -dihydronaphthalin-pikrat 2-Methyl-6-äthyl-naphthalin-pikrat

Sapotalin-pikrat

 $C_{19}H_{17}O_8N_3$ 1-Methyl-2-äthyl- \triangle^1 -dihydronaphthalin-styphnat 2-Methyl-1-äthyl- \triangle^1 -dihydronaphthalin-styphnat

1-Äthyl-6-methyl-naphthalin-styphnat 1-Äthyl-7-methyl-naphthalin-styphnat 2-Methyl-6-äthyl-naphthalin-styphnat

Chlor-atranorin

β-(N²-Phenyl-N¹-methylureido)-phenylpropionsäureäthylester

saureathylester
3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-dezylester
1-Karbäthoxy-oxy-3-pikrylmerkapto-naphthalin
1-Karbäthoxy-oxy-4-pikrylmerkapto-naphthalin
1-Karbäthoxy-oxy-5-pikrylmerkapto-naphthalin
2-Karbäthoxy-oxy-6-pikrylmerkapto-naphthalin

2-Karbäthoxy-oxy-7-pikrylmerkapto-naphthalin 2-Karbäthoxy-oxy-8-pikrylmerkapto-naphthalin

2-Pyridyl-phenyl-karbinol-phenylurethan 1-Karbäthoxy-oxy-naphthalin-3-sulfanilid

Gruppe C20

C20H12O4	2,6-Dibenzoyl-chinon
C20H14O2	1,3-Dibenzoyl-benzol
	1,2-Diphenyl-4-oxy-kumaron
C20H14O3	5-Oxy-1,3-dibenzoyl-benzol
C20H14O4	2,6-Dibenzoyl-hydrochinon
	2,5-Dioxy-1,4-dibenzoyl-benzol
_	3,6-Dioxy-1,2-dibenzoyl-benzol
_	4',4"-Dioxy-m-dibenzoylbenzol
C20H16O6	Pinastrinsäure
C20H18O	Dibenzal-zyklohexanon
	2,6-Dibenzyl-phenol
C20H18O9	Verbindung, erhalten aus Protokaprarsäure und Äthylalkohol
- Unitalia	Verbindung, erhalten aus Ramalinsäure
C20H22O4	Hexamethylenglykol-dibenzoat
$C_{20}H_{22}O_6$	Kolumbin
_	i-Kolumbin
_	Physodsäure
C20H30O	Vitamin A
C20H36O4	Dekanol-1-on-5-8-ketokaprinsäureester
C20H38O4	1,14-Tetradekan-dikarbonsäure-diäthylester
C20H40O2	α-Äthylpalmitinsäure-äthylester
	α-Butylmyristinsäure-äthylester
_	α-Hexyl-laurinsäure-äthylester
_	α-Oktyl-kaprinsäure-äthylester
C20H11O3Br3	2. 4, 6-Tribrom-5-oxy-1,3-dibenzoyl-benzol
C20H12O4Br2	3,6-Dibrom-2,5-dioxy-1,4-dibenzoyl-benzol
C20H12O8N2	4',4"-Dioxy-3',3"-dinitro-m-dibenzoyl-benzol
C20H13O4N	5-Nitro-1,3-dibenzoyl-benzol
C20H13O4Br	Brom-2,5-dioxy-1,3-dibenzoyl-benzol
C20H13O4D1	2,4-(oder 4,6-)-Dinitro-5-amino-1,3-dibenzoyl-
C201113 C6113	benzol
C20H14O2N2	1,4-Diphenyl-5,8-dioxyphthalazin
C20H14O2S2	1-Oxy-naphthalin-3-disulfid
	2-Oxynaphthalin-7-disulfid
	2-Oxynaphthalin-8-disulfid
C20H15O2N	5-Amino-1,3-dibenzoyl-benzol
C20H16N4S2	Thiazol-2-thiokarbonsäure-2 -aminophenylester- phenylhydrazon
C20H17OBr	2,6-Dibenzyl-4-brom-phenol
C20H17O3N	Phenylurethan des m-Phenylätheralkohols
C20H19O5N	Papaveraldin
C20H19O7N3	1, 2, 5, 6-Tetramethyl-naphthalin-pikrat
C20H19O8N3	1, 2, 5, 6-Tetramethyl-naphthalin-styphnat
C20H20OBr2	2,6-Dibenzyl-2,6-dibromzyklohexanon
C20H21O4N	Papaverin
C20H21O4N C20H33O3N	p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-n-dodezylester
C20H12O2NBr3	2. 4, 6-Tribrom-5-amino-1,3-dibenzoyl-benzol
C20H12O13N6S2	Dipikryl-2,4-dimerkapto-1, 3, 5-xylenol
C20H16O2NCl	5-Amino-1,3-dibenzoyl-benzolhydrochlorid
C20H16N4S2Cl2	4'-Chlor-2'-aminophenyl-2-merkapto-6-chlor-3- ketodihydro-p-thiazin-phenylhydrazon
$C_{20}H_{20}O_5N_2S_2$	m-Xylenol-disulfanilid

C21H14O	Diphenyl-indon
C21H16O2	Diphenyl-homo-phthalid
C21H16O3	Diphenylphthalankarbonsäure
C21H16O4	o-Benzoyl-benzilsäure
_	2-Oxy-5-methoxy-1,3-dibenzoyl-benzol

 $C_{21}H_{24}O_{5}$ $C_{21}H_{24}O_{9}$

C₂₁H₃₈O C₂₁H₄₄O₄ C₂₁H₃₅O₄N

C21H28O3NJ

Dekarboxy-azetyl-kolumbin

Onospin

Verbindung (Glukosid), erhalten aus p-Methoxybenzyl-resorzyl-keton

Undezylenon

Äthyl-tetradezyl-malonsäure-diäthylester Butyl-dodezyl-malonsäure-diäthylester Hexyl-dezyl-malonsäure-diäthylester

Dioktylmalonsäure-diäthylester

3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-dodezylester

O-Benzyl-pellotin-jodmethylat

Gruppe C22

C₂₂H₁₈ C₂₂H₁₀O₃ -C₂₂H₁₂O₂

 $C_{22}H_{12}\mathbf{O}_3$ $C_{22}H_{12}\mathbf{O}_3$

C₂₂H₁₄O C₂₂H₁₄O₂ C₂₂H₁₄O₃

C22H14O4 C22H16O

C₂₂H₁₆O₂ C₂₂H₁₆O₃ C₂₂H₁₆O₄

C22H18O4 C22H18O3 C22H18O4

-C₂₂H₂₀O₂

C22H20O2 C22H20O10

C22H22O9

C22H24O7 C22H24O10 C22H14OCl6 C22H14O2Br4 C22H15O2N

C22H16O8N2 C22H17O3N C22H18O3S

C22H20O4N2 C22H37O3N C22H14O3NBr3 C22H42O10N4Cl6Pt Methyl-dimethylen-triphenyl-methan Trimethylen-triphenylmethan-triketon Dimethylen-phenyl-anthranol-dion 1,8-Naphthaloyl-naphthalin

2-Oxy-1,8-naphthaloyl-naphthalin

Verbindung, erhalten durch Reduktion des Dimethylen-phenylanthranol-dions

2-Phenyl-3-benzyl-indon

2,3-Diphenyl-1,4-naphthochinon

Verbindung, erhalten durch Reduktion des Dimethylen-phenylanthranol-dions

o-Phenylen-bis-(phenylglyoxal)

Dibenzalphthalan

2,3-Diphenyl-1,4-dioxynaphthalin 1,2-Diphenyl-4-azetoxy-kumaron 5-Azetoxy-1,3-dibenzoylbenzol

Diphenylphthalankarbonsäuremethylester

4',4"-Dimethoxy-m-dibenzoylbenzol 4',4"-Dimethoxy-p-dibenzoylbenzol

2,6-Dibenzylphenyl-azetat

Verbindung, erhalten aus Saxatilsäure und Äthylalkohol

Ononin

Azetylkolumbin

Verbindung, erhalten aus Saxatilsäure Dichlor-bis-(dichlorbenzyl)-phthalan o-Phenylen-bis-(dibromphenylazetyl) 2,3-Diphenyl-4-nitroso-1-naphthol

4',4"-Dimethoxy-3',3"-dinitro-m-dibenzoylbenzol

5-Azetamino-1,3-dibenzoylbenzol

asymm.-Dibenzoyl-merkapto-m-xylenol 4',4"-Dimethoxy-3',3"-diamino-m-dibenzoylbenzol p-Methoxyphenylkarbaminsäure-n-tetradezylester 2, 4, 6-Tribrom-5-azetamino-1,3-dibenzoyl-benzol

β, β', β"-Ammoniak-tripropionsäure-dimethylester-monamid-chloroplatinat

Gruppe C23

C23H14O3 C23H16O4 C23H18O5 C23H24O9 C23H26O7 C23H28O7 2-Methoxy-1,8-naphthaloyl-naphthalin 2-Methoxynaphthalin-naphthaloylsäure 2-Azetoxy-5-methoxy-1,3-dibenzoyl-benzol Dimethylester-zetrarsäure-methylester Limonin Isolimonin C23H30O7

C23H34O8 C23H39O4N Verbindung, erhalten bei der Hydrierung von Limonin

Hexahydrolimoninsäure

3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-tetradezylester

Gruppe C24

C24H18O6

C24H18O13 C24H20N2 C24H22O12 C24H34O7 C24H50O C24H16O3S

C24H26O4Ba C24H41O3N C24H18O8NBr C24H19O4N2Cl3

C24H20O7NBr C24H20O9NBr C24H10O6N5Cl3S3

C24H44O12N2Cl6Pt

2,5-Diazetoxy-1,3-dibenzoyl-benzol

2,5-Diazetoxy-1,4-dibenzoyl-benzol

Saxatilsäure-triazetat

1,2-Di-a-pyridyl-1,2-diphenyl-äthan Tetraazetyldiploschistessäure Hexahydro-limoninsäure-methylester

Lignozerylalkohol

1-Benzoyloxy-4-benzoylmerkapto-naphthalin 1-Benzoyloxy-5-benzoylmerkapto-naphthalin 2-Benzoyloxy-6-benzoylmerkapto-naphthalin 2-Benzoyloxy-7-benzoylmerkapto-naphthalin

2, 4, 6-Trimethylzimtsaures Barium

p-Methoxyphenylkarbaminsäure-n-hexadezylester

Protokaprarsäure-bromanilid

sym.-Trichloräthyliden-3',3"-diamino-4',4"-

dimethoxy-m-dibenzoylbenzol

Di-desoxy-dihydro-saxatilsäure-m-bromanilid

Dihydrosaxatilsäure-m-bromanilid

Verbindung, erhalten aus Bis-(4-chlor-2-nitrobenzol-sulfenyl)-1,4-diaminobenzol

0

0

C

000000

C

C

C

C

β, β', β''-Ammoniak-tripropionsäure-trimethyl-

ester-chloroplatinat

Gruppe C25

C25H24O12

C25H30O10 C25H34O8

C25H23O7N C25H43O4N

Tetraazetyl-diploschistessäure-methylester Verbindung, erhalten aus Hydrogossypol Dehydrato-azetyl-hexahydrolimoninsäure Baeomycessäure-anilid 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-

Gruppe C26

hexadezylester

C26H20O4

C26H20O10 C26H24O10

C26H52O2 C26H54O C26H21O3N3 C26H22O6S2

C26H24O6N2

C26H28O5N2

C26H45O3N

C26H24O2N2CIS

2,3-Diphenyl-1,4-diazetyldioxy-naphthalin

Verbindung, erhalten aus Pimpinellin Verbindung, erhalten aus dem dimeren Pimpinellin

Lignozerylazetat

Zerylalkohol 3,5-Dibenzyl-4-oxy-4'-nitro-azobenzol 1-Karbäthoxy-oxy-naphthalin-3-disulfid

2-Karbäthoxy-oxy-naphthalin-7-disulfid 2-Karbäthoxy-oxy-naphthalin-8-disulfid

3',3"-Diazetyldiamino-4',4"-dimethoxy-m-dibenzoyl-benzol

1-Athyl-2-athoxy-3,4-dimethoxy-5,6-di-(benzoylamino)-benzol

p-Methoxy-phenyl-karbaminsäure-n-oktadezyl-

erhalten aus 1-Dimethyl-4-(4'chlor-2'-nitrobenzol-sulfenyl)-phenylendiamin

C ₂₇ H ₁₈ O ₃ C ₂₇ H ₁₈ O ₅	1,2-Diphenyl-4-benzoyloxy-kumaron 2,5-Dibenzoyloxy-benzophenon
C27H42O	Ergosterin
$C_{27}H_{19}O_2N$	5-Benzylidenamino-1,3-dibenzoyl-benzol
C27H19O3N	5-Benzoylamino-1,3-dibenzoyl-benzol
C27H45O6N	Cholsäure-äthylester-3-urethan
C ₂₇ H ₄₇ O ₄ N	3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-okta- dezylester
$C_{27}H_{35}O_{17}NS$	Azeto-rhodan-zellobiosid

Gruppe C28

C28H16O4	2,6-Dibenzoylanthrachinon
C ₂₈ H ₁₈ O ₃ .	Verbindung, Triazetylderivat, erhalten aus der Verbindung C22H12O3
$C_{28}H_{20}O_3$	4-Methoxy-6-benzoyl-1,2-diphenyl-kumaron
C28H20O5	2-Benzoyloxy-5-methoxy-1,3-dibenzoyl-benzol
C ₂₈ H ₂₀ O ₆	Verbindung, Triazetylderivat, erhalten aus der Verbindung C22H14O3
C28H22O4	2-Oxy-5-methoxy-4-(oder 6-)desyl-benzophenon
C28H40O2N2	1,14-Tetradekan-dikarbonsäure-dianilid
C28H18O10N4S4	2,4-Dinitro-5,7-dimethyl-dibenzophenoxthin-6-disulfid
C28H24O9NBr	Verbindung, erhalten aus der Verbindung C22H20O10 und m-Bromanilin
$C_{28}H_{26}O_{11}N_6Cl_2S_2Cr_2$	Verbindung, erhalten aus 1-Dimethyl-4-(4'-chlor-2'-nitrobenzol-sulfenyl)-phenylendiamin

Gruppe C29

C29H50O	Sitosterin
$C_{29}H_{16}O_{5}S$	Dimethylenphenyl-p-toluolsulfo-anthranol-dion
$C_{29}H_{22}O_4S_2$	Tribenzoyl-2,4-dimerkapto-1, 3, 5-xylenol
C29H20O4N4S4	Verbindung, erhalten aus 2-Dichlor-3-keto-2,3- dihydro-benzo-,1,4-thiazin und o-Aminothio- phenol

C30H16O8	2,6-Dibenzoylanthrachinon-1,5-dikarbonsäure
C ₃₀ H ₂₄ O ₅	2-Azetoxy-5-methoxy-4-(oder 6-)desyl-benzo- phenon
C30H26O17	Saxatilsäure-hexaazetat
C30H30O8	Gossypol
C30H30O13	Tetraazetylononin
C30H36O6	Hydragossypol
C30H46O3	β-Elemonsäure
C30H48O2	Verbindung, erhalten aus Oxy-β-amyrin- benzoat-superoxyd
C30H48O3	γ-Elemonsäure
C30H50O2	Betulin
_	Allobetulin
C ₃₀ H ₅₀ O ₃	Äthyl-kohlensäure-cholesterylester
- Salata a politica	Tetrahydro-β-elemonsäure
C30H62O9	Hypogymnol
$C_{30}H_{28}O_8N_2$	3,3"-Tetraazetyldiamino-4',4"-dimethoxy-m- dibenzoyl-benzol

C30H47O3N
C30H49O3N
C30H51O3N
C30H53O3N
C30H24O9N2Br2

β-Elemon	säure-oxim
y-Elemon	säure-oxim
Tetrahyd	ro-β-elemonsäure-oxim
	phenyl-karbaminsäure-dokosylester
	ire-di-m-bromanilid

0 0 0

CCCC

C C C C C

C

Ca Ca Ca

Ca

Ca Ca

Ca Ca

C₃

C₃

Gruppe Ca1

C31H19N	1,4-Di-α-naphthyl-2-naphthonitril
C31H20O	1,4-Di-a-naphthyl-naphth-2-aldehyd
C31H50O3	Allobetulinformiat
C31H52O2	Azetyl-sitosterin
S_Visites Contactive	Verbindung, Azetat eines aus der Weißbuchen- rinde isolierten Sterins
C31H21ON	1,4-Di-a-naphthyl-naphth-2-aldoxim
C31H55O4N	3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-dokosyl- ester
C31H46O2NCl	4'-Chlor-diphenyl-4-karbaminsäure-α-äthyl- hexadezylester
The bank and restaura	4'-Chlor-diphenyl-4-karbaminsäure-α-butyl- tetradezylester
Called Sur and Arthur	4'-Chlor-diphenyl-karbaminsäure-α-hexyl- dodezylester
-D-midtyceodig	4'-Chlor-diphenyl-karbaminsäure-α-oktyl- dezylester
	The state of the s

Gruppe C₃₂

phthalin-2,3-dikarbonsäure-
en aus 2,11-Dioxyperylen- -Phenylendiamin
4-oxido-1, 2, 3, 4-tetrahydro- arbonsäureanhydrid
yphenyl-urethan
rbaminsäure-tetrakosylester
VERILL
-

C33H30O	Verbindung, erhalten aus Benzaldehyd und Zyklohexanon
C33H48O7	3-(Phenyl-kohlensäure)-cholsäure-äthylester
C33H20O7N2	Benz-1-benzoylamino-6-benzoyl-amino-1,9- benzanthron-2-dikarbonsäure-5,10
C33H23O2N	1,4-Di-α-naphthyl-naphth-2-azetyloxim
C33H48O8N2	3-(o-Nitrophenyl-karbaminsäure)-cholsäure- äthylester
-10-0-00	3-(m-Nitrophenyl-karbaminsäure)-cholsäure- äthylester
-Harkeys -	3-(p-Nitrophenyl-karbaminsäure)-cholsäure- äthylester
C33H49O6N	3-(Phenyl-karbaminsäure)-cholsäure-äthylester
C33H50O6N2	3-(Anilido-karbaminsäure)-cholsäure-äthylester
C33H59O4N	3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-n-tetra- kosylester
-	Lignozeryl-3,4-dimethoxyphenyl-urethan

Gruppe Csa

C34H32	Oktahydro-3,9-dibenzyl-perylen
C34H18O4	3,9-Dibenzoylperylen-4,10-chinon
C34H18O6	2,11-Dibenzoyldioxy-perylen-3,10-chinon
C34H18N4	Di-o-diazin des 3,9-Dibenzoylperylen-4,10-chi- nons
C34H18Cl2	1,2-Di-p-chlordiphenylazeperylen
C34H20O2	3,4-Dibenzoyl-perylen
C34H22O	Verbindung, erhalten aus 3,4-Dibenzoyl-perylen
C34H22O2	lin-Parabenzotetraphenyl-di-furfuran
U34H22U2	ang-Parabenzotetraphenyl-di-furfuran
a u o.	2,5-Dibenzoyloxy-1,3-dibenzoyl-benzol
C34H22O6	2,5-Dibenzoyloxy-1,4-dibenzoyl-benzol
	3,6-Dibenzoyloxy-1,2-dibenzoyl-benzol
- T A	Oktahydro-3,9-dibenzoyl-perylen
C34H28O2	
C34H50O3	Phenyl-kohlensäure-cholesterylester
C34H54O4	Diazetylbetulin
C ₃₄ H ₁₈ O ₂ Cl ₂	3,4-Di-p-chlorbenzoyl-perylen
C34H18O8N4	N, N-Dibenzoyl-3,10-diamino-?-dinitroperylen-
	4,9-chinon
C34H19O6N3	N, N'-Dibenzoyl-3,10-diamino-?-nitroperylen-4,9- chinon
C34H20O2Br2	ms-Dibrom-lin-parabenzotetra-phenyl-difurfuran
$C_{34}H_{20}O_4N_2$	N, N'-Dibenzoyl-3,10-diamino-perylen-4,9-chinon
C34H20O4R2	3,6-Dibrom-2,5-dibenzoyloxy-1,4-dibenzoylbenzol
	N, N'-Dibenzoyl-3,10-diamino-?-aminoperylen-
C34H21O4N3	4,9-chinon
$C_{34}H_{22}O_2N_2$	N, N'-Dibenzoyl-3,10-diaminoperylen
	3,9-Dibenzoyl-perylen-dioxim
C34H22O4N4	N, N'-Dibenzoyl-3,10-diamino-?-diamino-perylen- 4,9-chinon
C34H39O19N	Azeto-phthalimid-zellobiosid
C34H39O19N C34H47O3Br3	2, 4, 6-Tribrom-phenyl-1-[kohlensäure]-
U341147U3DF3	cholesterylester
C34H49O5N	1-Nitro-phenyl-3-[kohlensäure-cholesterylester]
_	1-Nitro-phenyl-4-[kohlensäure-cholesterylester]
$C_{34}H_{49}O_8N$	3-(o-Karboxyphenyl-karbaminsäure) - cholsäure- äthylester
C34H50O4N2	o-Nitrophenyl-karbaminsäure-cholesterylester
- CONTROL OF LATE	m-Nitrophenyl-karbaminsäure-cholesterylester
	p-Nitrophenyl-karbaminsäure-cholesterylester
C34H51 O2N	Phenyl-karbaminsäure-cholesterylester
C34H51O3N	p-Oxyphenyl-karbaminsäure-cholesterylester
C34H51O6N	3-(o-Toluyl-karbaminsäure)-cholsäure-äthylester
C34H52 O2N2	Anilido-karbaminsäure-cholesterylester
C34H17 O6N3Cl2	
U341117U6N3U12	Di-N, N'-p-chlorbenzoyl-3,10-diamino-?-nitro- perylen-4,9-chinon
C34H28O6N6S2	Benzopurpurin 4 B
C34H28O16N6S4	Chicagoblau 6 B
C34H50 O2NBr	o-Bromphenyl-karbaminsäure-cholesterylester
~~	m-Bromphenyl-karbaminsäure-cholesterylester
4000	p-Bromphenyl-karbaminsäure-cholesterylester
	p Diomphenyi-Karoaminsaare-cholesteryiester

Gruppe Cas

C35H50O4	p-Benzaldehyd-kohlensäure-cholesterylester
C35H52O3	1-Methyl-phenyl-3-[kohlensäure-cholesterylester]
- STEWN WINDS	1-Methyl-phenyl-4-[kohlensäure-cholesterylester]
C ₃₅ H ₆₆ O	Oleon
C ₃₅ H ₆₈ O ₂	Hydroxy-oleon

C35H52O4N

C35H52O4N

C35H52O4N

C35H53O2N

C35H53O2N

C35H53O2N

C35H53O2N

C35H53O3N

Dihydroxy-oleon

o-Karboxyphenyl-karbaminsäure-cholesterylester
o-Toluyl-karbaminsäure-cholesterylester
p-Toluyl-karbaminsäure-cholesterylester
p-Methoxyphenyl-karbaminsäure-cholesteryl-

C₃₅H₆₇ON Oleon-oxim

Gruppe C36

C36H24 1,2-Di-p-tolyl-azeperylen C36H22O4 Dibenzoyl-dimethylenphenyl-anthranolol 3,4-Di-p-toluylpervlen Ca6H24O2 3.9-Di-p-toluylperylen C36H36O2 Oktahydro-3,9-di-(p-methoxybenzyl)-perylen C36H52O5 Cholesteryl-kohlensäure-o-benzoesäure-methyl-C36H54O18 Azeto-l-menthol-zellobiosid C36H55O2N 3,4-Dimethylphenyl-karbaminsäure-cholesteryl-C38H55On No-Äthoxyphenyl-karbaminsäure-cholesterylester p-Äthoxyphenyl-karbaminsäure-cholesterylester C36H55O4N 3,4-Dimethoxyphenyl-karbaminsäure-cholesteryl-

Gruppe C37

 $\begin{array}{lll} \textbf{C}_{37}\textbf{H}_{50}\textbf{O}_{7} & 3-(\beta-\text{Naphthyl-kohlens\"{a}ure})\text{-chols\"{a}ure-\"{a}thylester} \\ \textbf{C}_{37}\textbf{H}_{52}\textbf{O}_{4} & \text{Oxy-}\beta-\text{amyrinbenzoat-superoxyd} \\ \textbf{C}_{37}\textbf{H}_{35}\textbf{O}_{4}\textbf{N} & \text{p-Karboxy\"{a}thylester-phenyl-karbamins\"{a}ure-cholesterylester} \\ \textbf{C}_{37}\textbf{H}_{51}\textbf{O}_{6}\textbf{N} + \textbf{C}_{2}\textbf{H}_{5}\textbf{O}\textbf{H} & 3-(\alpha-\text{Naphthyl-karbamins\"{a}ure})\text{-chols\"{a}ure-\"{a}thyl-ester} \\ \textbf{-} & (\alpha-\text{Naphthyl-karbamins\"{a}ure})\text{-chols\"{a}ure-\"{a}thyl-ester} \\ \end{array}$

Gruppe Cas

C₃₈H₅₂O₃ α-Naphthyl-kohlensäure-cholesterylester β-Naphthyl-kohlensäure-cholesterylester C₃₈H₅₂O₄N₂ 5-Nitronaphthyl-karbaminsäure-cholesterylester α-Naphthyl-karbaminsäure-cholesterylester β-Naphthyl-karbaminsäure-cholesterylester

Gruppe C40

Gruppe C41

C41H24O3
C41H26O2
C41H26O2
C41H26O2
C41H26O3
Cholesteryl-kohlensäure-o-benzoesäure-phenylester
C41H21O9N3
Tribenzoyl-trinitro-perylen

- C42H48O14 C42H53O4N C42H59O2N3
- Hexaazetyl-hydro-gossypol β -Anthrachinon-karbaminsäure-cholesterylester 2,3'-Dimethylazobenzol-4'-karbaminsäurecholesterylester

Gruppe C44

- C44H30O3
- Verbindung (2,3-Diphenyl-1,4-naphthochinon + 2,3-Diphenyl-1-naphthol), erhalten aus 2,3-Diphenyl-1,4-dioxy-naphthalin

Gruppe Cas

C48H28O6

- 3,9-Dibenzoylperylen-4,10-dibenzoyl-hydrochi-
- C48H28O8 C48H30O6N2
- 2, 3, 10, 11-Tetrabenzoyl-tetraoxy-perylen
- C48H18O12N10Cl6S
- N,N'-Dibenzoyl-3,10-diamino-perylen-4,9-hydrochinon-dibenzoat Verbindung, erhalten aus Bis-(4'-chlor-2'-nitro-
- benzol-sulfenyl)-1,4-diamino-benzol

Gruppe C55

- C55H90O3
- Kohlensäure-di-cholesterylester

Gruppe C60

- C60H90O14
- m-Phenylen-di-(kohlensäure-3-cholsäure-äthyl-
- - p-Phenylen-di-(kohlensäure-3-cholsäure-äthylester)

Gruppe C62

- C62H94O6
- Phenylen-1,2-di-[kohlensäure-cholesterylester] Phenylen-1,3-di-[kohlensäure-cholesterylester] Phenylen-1,4-di-[kohlensäure-cholesterylester]
- C62H95O5N
- 1-[Cholesteryl-karbaminsäure]-phenyl-4-[koh-
- C62H96O4N2
- lensäure-cholesterylester] Phenylen-o-di-(karbaminsäure-cholesterylester)

Gruppe C68

- C38H100O4N2
- Diphenyl-p,p'-di-(karbaminsäure-cholesterylester)

Gruppe Coo

- C90H138O9
- Benzol-1, 2, 3-tri-[kohlensäure-cholesterylester] Benzol-1, 3, 5-tri-[kohlensäure-cholesterylester]